

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠٢٠ / التكميلي

د س
مدة الامتحان: ٠٠
اليوم والتاريخ: الاثنين ٢٠٢١/١/٤
رقم الجلوس:

(وثيقة محمية/محدود)
رقم المبحث: ١٣٣
رقم النموذج: (١)

المبحث : الكيمياء
الفرع: العلمي
اسم الطالب:

اختر رمز الإجابة الصحيحة في كل فقرة مما يأتي، ثم ظلل بشكل غامق الدائرة التي تشير إلى رمز الإجابة في نموذج الإجابة (ورقة القارئ الضوئي) فهو النموذج المعتمد (فقط) لاحتساب علامتك، علماً بأن عدد الفقرات (٥٠)، وعدد الصفحات (٦).
• يبيّن الجدول المجاور أربعة محاليل لقواعد ضعيفة متساوية التركيز (١) مول/لتر

المعلومات	محول القاعدة
$5 \times 10^{-2} \approx K_b$	NH_3
$10^{-1} = [\text{N}_2\text{H}_5^+]$	N_2H_4
$10^{-5} = [\text{H}_3\text{O}^+]$	CH_3NH_2
$10^{-9} \approx k_b$	$\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$

ومعلومات عنها، ادرسه ثم أجب عن الفقرات (١، ٢، ٣، ٤، ٥)،
علماً بأن $K_w = 10^{-14}$.

١- محلول القاعدة الذي يكون فيه أقل تركيز لأيونات H_3O^+ ، هو:
أ) NH_3 ب) N_2H_4 ج) CH_3NH_2

٢- قيمة pH في محلول N_2H_4 تساوي:
أ) ١٤ ب) ١١ ج) ٩

٣- الأيون الذي يمثل الحمض المرافق الأقوى، هو:

أ) NH_4^+ ب) N_2H_5^+ ج) CH_3NH_3^+ د) $\text{C}_5\text{H}_5\text{NH}^+$

٤- الزوج المترافق من الحمض والقاعدة $\text{NH}_3/\text{NH}_4^+$ وفق مفهوم برونستد - لوري ينتج من تفاعل:

أ) H_2O مع NH_3 ب) H_3O^+ مع NH_4^+ ج) OH^- مع NH_3 د) N_2H_5^+ مع NH_4^+

٥- ينتج الأيون المشترك CH_3NH_3^+ من محلول المكون من:

أ) $\text{CH}_3\text{NH}_2/\text{HCl}$ ب) $\text{CH}_3\text{NH}_3\text{Cl}/\text{HCl}$ ج) $\text{CH}_3\text{NH}_2/\text{CH}_3\text{NH}_3\text{Cl}$ د) $\text{CH}_3\text{NH}_3\text{Cl}/\text{CH}_3\text{NH}_2$

٦- أضيفت بلورات من ملح كلوريد الهيدرازين $\text{N}_2\text{H}_5\text{Cl}$ إلى محلول الهيدرازين N_2H_4 ، فإن العبارة الصحيحة في ما يتعلق بال محلول الناتج، هي:

أ) تزداد قيمة pH
ب) يزداد تأين N_2H_4
ج) يزداد $[\text{OH}^-]$ د) تقل قيمة pH

٧- محلول حمض ضعيف HZ تركيزه (٢٠٠) مول/لتر ورقم الهيدروجيني يساوي (٤) فإن قيمة K_a له تساوي:

أ) 10^{-5} ب) 10^{-4} ج) 10^{-1}

الصفحة الثانية

- ٨- يُعد H^+ في HCl حمضاً وفق مفهوم لويس لأنَّه:

ب) يمنح بروتوناً

أ) يستقبل بروتوناً

د) يحتوي فلَّاكاً مكتملاً بالإلكترونات

- ٩- المادة التي تسلُّك كحمض في بعض تفاعلاتها وكقاعدة في تفاعلات أخرى:

OH^-

$HCOO^-$

HSO_3^-

SO_3^{2-}

- ١٠- محلول القاعدة KOH قيمة pH له (١٢)، فإن تركيز المحلول (مول/لتر) يساوي (علمًا بأن $k_w = 10^{-14}$):

$10^{-2} \times 10^{-2}$

$10^{-1} \times 10^{-1}$

$10^{-2} \times 10^{-2}$

$10^{-1} \times 10^{-1}$

- ١١- محلول حمض افتراضي HA تركيزه (٠٠٠٢) مول/لتر أضيف إلى لتر منه (٠٠٠٤) مول من بلورات الملح NaA فإن قيمة pH للمحلول تساوي (أهمَّ تغيرِ الحجم، k_a للحمض = $10^{-2} \times 10^{-4}$):

٨

٦

٤

٢

- ١٢- الأيون الذي يتفاعل مع الماء وينتج أيون الهيدرونيوم (H_3O^+)، هو:

NH_4^+

F^-

Cl^-

Na^+

- ١٣- محلول الملح الذي له أقل قيمة pH من بين المحاليل الآتية المتتساوية في التركيز هو الناتج عن تعادل:

HNO_3/KOH

HF/KOH

$HCN/NaOH$

NH_3/HCl

- ١٤- محلولان لحمضين افتراضيين (HY و HX) لهما التركيز نفسه، تركيز أيونات H_3O^+ في محلول الحمض HX يساوي (٠٠١٠ مول/لتر) وقيمة pH لمحلول الحمض HY تساوي (٣)، فإن العبارة الصحيحة هي:

أ) قيمة k_a للحمض HX أقل من قيمة k_a للحمض HY

ب) القاعدة المرافقة X⁻ أقوى من القاعدة المرافقة Y⁻

ج) تركيز أيونات OH⁻ في محلول HX أعلى منها في محلول HY

د) تركيز أيونات X⁻ في محلول HX أعلى من تركيز أيونات Y⁻ في محلول HY

- ١٥- الترتيب الصحيح للمحاليل المائية الآتية (KOH، NH_4Cl ، KCN، KCl) المتتساوية في التركيز، وعُمر pH

ب) $KOH > KCN > NH_4Cl > KCl$

أ) $KOH > KCl > KCN > NH_4Cl$

د) $KCN > NH_4Cl > KCl > KOH$

ج) $NH_4Cl > KCl > KCN > KOH$

• يبيَّن الجدول المجاور عدداً من محاليل أملاح الصوديوم متتساوية التركيز، وقيم K_a للحموض المكونة لها (عند

التركيز نفسه)، أجب عن الفقرتين ١٦، ١٧:

١٦- الملح الأكثر تميئها هو:

ب) CH_3COONa أ)

د) $NaCN$ ج)

ب) $HCOONa$ أ)

ب) $NaNO_2$ ج)

١٧- ينتَج الملح $NaNO_2$ عن تفاعل $NaOH$ مع:

ب) HCl أ)

ب) HNO_2 ج)

د) HCN ج)

القيمة التقريبية لـ K_a للحمض المكون للملح	محلول الملح
$10^{-2} \times 10^{-2}$	CH_3COONa
$10^{-2} \times 10^{-4}$	$HCOONa$
$10^{-4} \times 10^{-4}$	$NaNO_2$
$10^{-6} \times 10^{-6}$	$NaCN$

الصفحة الثالثة

١٨ - عدد تأكسد ذرة البورون B في المركب BF_3 ، يساوي:

- (أ) ٣+ (ب) ١+ (ج) ٣- (د) ١-

١٩ - أعلى عدد تأكسد لذرة الكبريت S يكون في:

- (أ) S^{2-} (ب) S_8 (ج) SO_4^{2-} (د) HSO_3^-

٢٠ - العامل المختزل في التفاعل $\text{ClO}_3^- + \text{N}_2\text{H}_4 \longrightarrow \text{Cl}^- + \text{NO}$ ، هو:

- (أ) NO (ب) N_2H_4 (ج) Cl^- (د) ClO_3^-

٢١ - عدد تأكسد ذرة الأكسجين يكون (-١) في المركب:

- (أ) Na_2O (ب) CaO (ج) OF_2 (د) BaO_2

• بناءً على المعلومات في الجدول الآتي، أجب عن الفقرتين (٢٢، ٢٣):

معادلة التفاعل	تلقائية حدوث التفاعل
$\text{Cd} + \text{Zn}^{2+} \longrightarrow \text{Cd}^{2+} + \text{Zn}$	غير تلقائي
$\text{Cd} + \text{Cu}^{2+} \longrightarrow \text{Cd}^{2+} + \text{Cu}$	تلقائي

٢٢ - فإن الترتيب الصحيح لأيونات الفلزات وفقاً لقوتها كعوامل مؤكسدة، هو:

- (أ) $\text{Cd}^{2+} > \text{Cu}^{2+} > \text{Zn}^{2+}$ (ب) $\text{Zn}^{2+} > \text{Cu}^{2+} > \text{Cd}^{2+}$ (ج) $\text{Cd}^{2+} > \text{Zn}^{2+} > \text{Cu}^{2+}$
 (د) $\text{Cu}^{2+} > \text{Cd}^{2+} > \text{Zn}^{2+}$

٢٣ - العبارة الصحيحة من العبارات الآتية، هي:

- (أ) يمكن تحريك محلول كبريتات النحاس CuSO_4 ، بملعقة من فلز الكادميوم Cd
 (ب) في خلية قطباها (Cd/Zn) يتوجه مؤشر الغلفانوميتر نحو قطب الكادميوم (Cd)
 (ج) في خلية قطباها (Zn/Cu)، يزداد تركيز أيونات النحاس (Cu^{2+})
 (د) يمكن حفظ محلول كبريتات الكادميوم (CdSO_4) في وعاء من فاز الخارصين Zn

٤ - نصف التفاعل الذي يحتاج إلى عامل مؤكسد:



٥ - عدد مولات H^+ اللازم لموازنة نصف التفاعل $\text{H}_2\text{SO}_3 \longrightarrow \text{SO}_4^{2-}$ في وسط حمضي يساوي:

- (أ) ١ (ب) ٢ (ج) ٤ (د) ٥

٦ - عدد مولات OH^- اللازم إضافتها إلى طرفي المعادلة الآتية لموازنتها في الوسط القاعدي يساوي:



- (أ) ٢ (ب) ٤ (ج) ٦ (د) ٨

الصفحة الرابعة

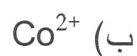
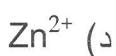
E° الخلية (فولت)	المهبط	أقطاب الخلية الغلفانية
٠,٠٥	Ni	Co / Ni
٠,٢٣	H ₂	Ni / H ₂
٠,٥٣	Ni	Zn / Ni

- ادرس المعلومات الواردة في الجدول المجاور، وأجب عن الفقرات (٣٠، ٢٩، ٢٨، ٢٧)، علمًا بأن قيمة جهد الاختزال المعياري للهيدروجين = صفر .

٢٧ - في الخلية الغلفانية التي قطباها (Ni/Co)، قيمة جهد الاختزال المعياري E° (فولت) لأيونات Co²⁺ تساوي:

٢٨ - قيمة جهد الخلية المعياري E° (فولت) لخلية غلفانية قطباها (Zn/H₂) تساوي:

٢٩ - العامل المؤكسد الأقوى، هو:



٣٠ - العبارة الصحيحة في ما يتعلق بالخلية الغلفانية التي قطباها (Ni/Zn)، هي:

ب) يزداد تركيز أيونات Zn²⁺

أ) نقل كتلة Ni

د) شحنة القطب Zn موجبة

ج) شحنة القطب Ni سالبة

٣١ - خلية غلفانية قطباها (Cd/Pb)، واتجاه انحراف مؤشر الفولتميتر فيها باتجاه قطب الرصاص Pb فإن التفاعل الذي يحدث على المصعد، هو:



٣٢ - إذا علمت أنه يمكن تحريك محلول كبريتات الفلز Z بملعقة من الفلز Y ولا يمكن تحريك محلول كبريتات الفلز X بالملعقة نفسها، فإن الترتيب الصحيح للعناصر Z, Y, X وفق قوتها كعوامل مختلفة هو:



٣٣ - قانون سرعة تفاعل ما هو S = k[A]^x عند درجة حرارة معينة، فإن العبارة الصحيحة في ما يتعلق بقيمة x :

ب) تساوي تركيز المواد المتفاعلة

أ) تبين أثر تركيز المتفاعلات في سرعة التفاعل

د) لا تحسب من التجربة العملية

ج) تساوي عدد مولات المواد المتفاعلة

٣٤ - في التفاعل الافتراضي نواتج → A، إذا كانت قيمة k = ١٠ × ٢ لتر / مول.ث عند درجة حرارة معينة، فإن سرعة هذا التفاعل (مول / لتر .ث) عندما يكون تركيز A = ٢، ٠ مول / لتر، تساوي:



الصفحة الخامسة

٣٥- الرتبة الكلية لتفاعل ما تساوي (١) عند درجة حرارة معينة، فإن وحدة ثابت السرعة k لهذا التفاعل، هي:
 أ) مول^{-1}
 ب) $\text{لتر} / \text{مول}$
 ج) $\text{لتر} / \text{مول}$
 د) $\text{مول} / \text{لتر}$

٣٦- في التفاعل الافتراضي $C \rightarrow A$, قانون سرعة التفاعل $s = k[A]^n$ عند درجة حرارة معينة، وتركيز: $[A] = 0.02 \text{ مول/لتر}$, وسرعة التفاعل $= 1.0 \times 10^{-4} \text{ مول/لتر.ث}$, فإن قيمة k تساوي:
 أ) 1.0×10^{-4}
 ب) 1.0×10^{-2}
 ج) 4.8×10^{-4}
 د) 4.8×10^{-2}

٣٧- في التفاعل الافتراضي: نواتج $A + B \rightarrow 2B$, رتبة التفاعل للمادة $B = 2$, والرتبة الكلية لتفاعل $= 3$ عند درجة حرارة معينة، فإن قانون سرعة التفاعل هو:

$$s = k[A]^3[B]^2$$

٣٨- في التفاعل $\text{Cl}_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NO} + \text{HCl}$ عند مضاعفة تركيز NO_2 مرتين تتضاعف سرعة التفاعل مرتين، فإن رتبة التفاعل بالنسبة للمادة NO_2 تساوي:

$$s = k[Cl_2]^3[NO_2]^2$$

٣٩- إذا كانت قيمة ثابت سرعة تفاعل ما k عند درجة حرارة معينة تساوي $(0.2 \text{ لتر}^3/\text{مول}^3\cdot\text{ث})$ ، فإن الرتبة الكلية لهذا التفاعل، تساوي:

$$s = k[AB]^3[B_2]^2$$

٤٠- في التفاعل الافتراضي $2\text{AB} + 30\text{kJ} \rightarrow 2\text{AB}_2 + \text{B}_2$ طاقة التشغيل لتفاعل الأمامي (50 كيلو جول) تساوي: طاقة التشغيل لتفاعل العكسي (كيلو جول) تساوي:
 أ) 80
 ب) 40
 ج) 20
 د) 10

• يمثل الشكل المجاور العلاقة بين تغير تركيز CO مع الزمن لتفاعل $\text{CO} + \text{NO}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{NO}$

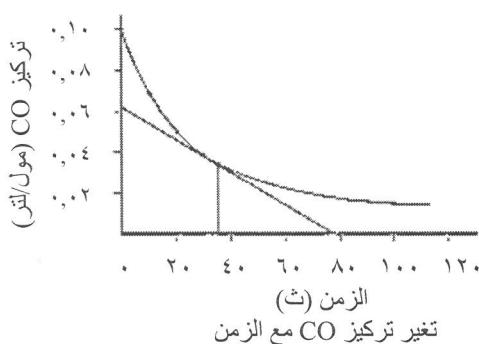
ادرس الشكل، ثم أجب عن الفقرتين (٤١، ٤٢)

٤١- تركيز CO (مول/لتر) في بداية التفاعل يساوي:

$$0.10 \text{ مول/لتر}$$

٤٢- يكون تركيز CO الأقل عند الزمن (ث):

$$40 \text{ ث}$$



٤٣- يمثل قانون سرعة تفاعل ما؛ العلاقة بين:

أ) سرعة التفاعل ودرجة الحرارة

ج) درجة الحرارة والتركيز

ب) سرعة التفاعل والتركيز

د) الطاقة والتركيز

٤٤- بالاعتماد على نظرية التصادم فإن زيادة درجة حرارة تفاعل ما تؤدي إلى زيادة سرعته بسبب:

أ) انخفاض متوسط الطاقة الحركية للجزئيات

ج) زيادة عدد الجزيئات التي تمتلك طاقة التشغيل

ب) انخفاض عدد التصادمات الكلية المحتملة

د) زيادة طاقة التشغيل التي تمتلكها الجزيئات

الصفحة السادسة

- ٤٥ - استخدام أكسيد الفانديوم V_2O_5 في تحضير حمض الكبريتิก H_2SO_4 لا يؤثر في:
أ) سرعة التفاعل ب) طاقة التنشيط ج) زمن ظهور النواتج د) ΔH للتفاعل
- ٤٦ - احتراق نشارة الخشب أسرع من احتراق قطعة من الخشب لهما الكتلة نفسها وعند الظروف نفسها، العامل الذي يؤثر في سرعة هذا التفاعل، هو:
أ) تركيز المواد المتفاعلة ب) طبيعة المادة المتفاعلة ج) مساحة السطح د) درجة الحرارة
- ادرس المعلومات الآتية، وأجب عن الفقرات (٤٧، ٤٨، ٤٩):
إذا كانت قيم طاقات الوضع (كيلو جول) لتفاعل افتراضي، هي:
المواد المتفاعلة (١١٠)، المواد الناتجة (٢٠)، طاقة التنشيط لتفاعل الأمامي بوجود عامل مساعد (١٥)، طاقة وضع المعقد المنشط بدون عامل مساعد (١٥٠).
- ٤٧ - قيمة المحتوى الحراري ΔH (كيلو جول) تساوي:
أ) ٩٠ - ب) ٩٠ + ج) -١٣٠ د) ١٣٠ +
- ٤٨ - قيمة طاقة وضع المعقد المنشط (كيلو جول) بوجود عامل مساعد تساوي:
أ) ٣٠ ب) ٩٥ ج) ١٢٥ د) ١٥٠
- ٤٩ - قيمة طاقة التنشيط لتفاعل العكسي (كيلو جول) بدون عامل مساعد تتساوي:
أ) ٣٠ ب) ٤٠ ج) ١١٥ د) ١٣٠
- ٥٠ - إضافة العامل المساعد لتفاعل ما يؤدي إلى انخفاض:
أ) طاقة المواد المتفاعلة ج) التغير في المحتوى الحراري ب) طاقة المواد الناتجة د) طاقة التنشيط لتفاعل الأمامي

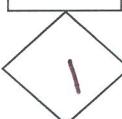
«انتهت الأسئلة»



٣



٤



طبية الدراسة الخاصة



٧

٨

٩

ادارة الامتحانات والاختبارات
قسم الامتحانات العامة

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠٢٠ / التكميلي

(وثيقة محمية/محدود)

رقم المبحث: ١٣٥

المبحث : الكيمياء / الكيمياء م ٣

الفرع: العلمي + الزراعي والاقتصاد المنزلي (الجامعات)

اسم الطالب:

٢٠٢١/١/٤
اليوم والتاريخ: الاثنين
رقم الجلوس:
٢٠٠
مدة الامتحان: د س

اختر رمز الإجابة الصحيحة في كل فقرة مما يأتي، ثم ظلل بشكل غامقدائرة التي تشير إلى رمز الإجابة في نموذج الإجابة (ورقة القارئ الضوئي) فهو النموذج المعتمد (فقط) لاحتساب علامتك، علمًا بأن عدد الفقرات (٥٠)، وعدد الصفحات (٥).

١- المادة التي تُنتج أيون OH^- عند إذابتها في الماء، هي:

- (أ) حمض لويس (ب) قاعدة لويس (ج) حمض أرهينيوس (د) قاعدة أرهينيوس

٢- المادة التي تسلك حمض في بعض التفاعلات وقاعدة في تفاعلات أخرى، هي:



٣- الحمض الذي تكون قاعدته المرافقة الأضعف من بين الحموض الآتية المتساوية في التركيز ، هو :

٤- تم تحضير محلول هيدروكسيد الليثيوم (LiOH) بإذابة (٠٠٠٠٠٠) مول منه في الماء، ليصبح حجم محلول

٠٠٠٠٠٠ مل، فإن تركيز أيونات H_3O^+ (مول/لتر) في محلول يساوي: ($K_w = 10^{-14}$)

- (أ) 1×10^{-3} (ب) 1×10^{-10} (ج) 1×10^{-11} (د) 1×10^{-12}

٥- محلول حمض ضعيف HX ، تركيزه (1×10^{-3} مول/لتر)، فإن تركيز أيونات H_3O^+ (مول/لتر) في محلول:

- (أ) تساوي 1×10^{-3} (ب) أكبر من 1×10^{-3} (ج) أقل من 1×10^{-3} (د) تساوي 1×10^{-2}

٦- الملح الذي يُعد ذوبانه في الماء تميّها، هو :

٧- في التفاعل $\text{HCN} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+ + \text{CN}^-$ فإن أحد الأزواج المترافق من الحمض والقاعدة، هو:٨- محلول الهيدرازين N_2H_4 ، قيمة pH له تساوي ٠٠، فإن تركيزه (مول/لتر)، يساوي:

$$(K_b = K_w = 10^{-14})$$

- (أ) 1×10^{-2} (ب) 1×10^{-4} (ج) 1×10^{-6} (د) 1×10^{-12}

٩- أحد المحاليل الآتية المتساوية في التركيز يكون فيه تركيز $[\text{OH}^-]$ الأعلى، هو:

الصفحة الثانية

١٠- الرقم الهيدروجيني pH لمحلول القاعدة KOH تركيزه (١٠٠١) مول/لتر، يساوي: $k_w = 10^{-14}$

(د) ١٢

(ج) ١٠

(ب) ٤

(أ) ٢

١١- محلول يتكون من القاعدة NH_3 تركيزها (٠٠٢) مول/لتر وملحها NH_4Cl ، قيمة pH له تساوي (٨) فإن تركيز الملح NH_4Cl (مول/لتر) يساوي: k_b للقاعدة $= K_w \times 10^{-2} = 10^{-14} \times 10^{-2}$ ، أهمل التغير في الحجم.

(د) 10^{-4}

(ج) 10^{-4}

(ب) 10^{-4}

(أ) 10^{-4}

١٢- المادة التي تمنح زوجاً أو أكثر من الإلكترونات في تفاعلاتها وفق مفهوم لويس، هي:

Cu²⁺ (د)

H₂O (ج)

NH₄⁺ (ب)

HCl (أ)

١٣- محلول مكون من الحمض الافتراضي HX وملحه NaX لهما التركيز نفسه، قيمة pH له تساوي (٥)، فإن K_a للحمض تساوي:

(د) 10^{-5}

(ج) 10^{-5}

(ب) 10^{-5}

(أ) 10^{-5}

١٤- إضافة بلورات من الملح NaCN إلى محلول الحمض HCN يؤدي إلى نقصان:

[OH⁻] (د)

pH (ج)

K_a (ب)

[H₃O⁺] (أ)

١٥- ينتج عن معادلة تفكك الملح NH₄Br في الماء:

Br⁻ + NH₄⁺ (د)

NH₄⁺ + HBr (ج)

NH₃ + HBr (ب)

NH₃ + Br⁻ (أ)

١٦- الذرة التي حدث لها تأكسد في التفاعل الآتي:



O (د)

Cl (ج)

Cl (ب)

N (أ)

١٧- نصف التفاعل الذي يحتاج إلى عامل مختلف:



١٨- أعلى عدد تأكسد لذرة الكلور (Cl) يكون في:

HClO₄ (د)

HClO₃ (ج)

HClO (ب)

HCl (أ)

١٩- العامل المؤكسد في المعادلة $\text{S}^{2-} + \text{I}_2 \longrightarrow \text{SO}_4^{2-} + \text{I}^-$ هو:

I₂ (د)

SO₄²⁻ (ج)

I⁻ (ب)

S²⁻ (أ)

٢٠- التحول الذي يكون فيه سلوك النيتروجين عامل مختلف، هو:



٢١- خلية غلافانية قطباها (Cd و Sn) ويحدث فيها التفاعل Cd + Sn²⁺ → Cd²⁺ + Sn، فإن العبارة الصحيحة هي:

Cd (ب) قطب المهبط

Cd (د) تزداد كتلة قطب

Sn (أ) قطب المهبط

Sn²⁺ (ج) يزداد تركيز أيونات

٢٢- عند تحول أيون NO₃⁻ إلى أيون NO₂⁻ فإن مقدار التغير في عدد تأكسد ذرة النيتروجين (N) يساوي:

(د) ٤

(ج) ٣

(ب) ٢

(أ) ١

الصفحة الثالثة

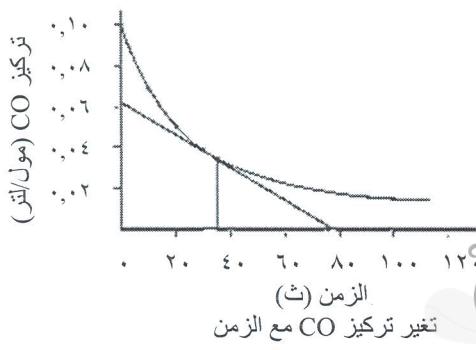
- ٢٣ - خلية غفانية افتراضية قطباها Y/X ، إذا علمت أن X أقوى كعامل مختلف من Y ، وقيمة E° الاختزال المعياري $= (X^{2+}) = (-, 28-)$ فولت، وجهد الخلية $E^\circ = (14+, 0, 0)$ فولت، فإن قيمة E° الاختزال المعياري (Y^+) فولت، تساوي:
- أ) ٤٢+ ب) ١٤+ ج) ١٤- د) ٤٢-

- ٢٤ - عدد مولات أيونات الهيدروجين H^+ اللازم لموازنة نصف التفاعل $CN^- \rightarrow CNO^-$ في وسط حمضي يساوي:
- أ) ٢ ب) ٤ ج) ٦ د) ٨

- ٢٥ - إذا علمت أنه يمكن تحريك محلول كبريتات الفلز Z بملعقة من الفلز Z ولا يمكن تحريك محلول كبريتات الفلز X بالملعقة نفسها، فإن الترتيب الصحيح للعناصر X, Y, Z وفق قوتها كعوامل مختلفة هو:

$$X < Y < Z \quad (د) \quad Z < X < Y \quad (ج) \quad Z < Y < X \quad (ب) \quad Y < X < Z \quad (أ)$$

- يمثل الشكل المجاور العلاقة بين تغيير تركيز CO مع الزمن للتفاعل $CO + NO_2 \rightarrow CO_2 + NO$ مع الزمن
- ادرس الشكل، ثم أجب عن الفقرتين (٢٦، ٢٧)



- ٢٦ - ميل المماس الناتج عند زمن محدد في الشكل المجاور يمثل:

- أ) السرعة اللحظية ب) تركيز المواد المتفاعلة
ج) تركيز المواد الناتجة د) ثابت سرعة التفاعل

- ٢٧ - تركيز CO (مول/لتر) عند الزمن (صفر) ث، يساوي:

$$A) 0,02 \quad B) 0,04 \quad C) 0,10 \quad D) 0,06$$

- ٢٨ - تفاعل ما، له قيمة ثابت السرعة $k = 4 \times 10^{-4}$ لتر/مول.ث عند درجة حرارة معينة، فإن الرتبة الكلية للتفاعل تساوي:

$$A) صفر \quad B) 1 \quad C) 2 \quad D) 3$$

- ٢٩ - إذا علمت أن سرعة تفاعل ما $= (10 \times 10^{-3})$ مول/لتر.ث عند درجة حرارة معينة، وقانون السرعة لهذا التفاعل هو:

$$S = k[A][B]^1, \text{ فإن قيمة ثابت السرعة } k \text{ لهذا التفاعل؛ عندما يكون } [A] = [B] = (1, 0) \text{ مول/لتر، تساوي:}$$

$$A) 10 \times 10^{-1} \quad B) 10 \times 10^{-2} \quad C) 10 \times 10^{-3} \quad D) 10 \times 10^{-4}$$

- ادرس المعلومات في الجدول الآتي للتفاعل الافتراضي: نواتج $\rightarrow A + B$ عند درجة حرارة معينة، ثم أجب عن الفقرات (٣٠، ٣١، ٣٢، ٣٣).

رقم التجربة	[A] (مول/لتر)	[B] (مول/لتر)	سرعة التفاعل (مول/لتر.ث)
١	٠,٢	٠,٣	10×10^{-4}
٢	٠,٤	٠,٣	10×10^{-3}
٣	٠,٢	٠,٦	10×10^{-4}

- ٣٠ - رتبة التفاعل بالنسبة للمادة A تساوي:

$$A) صفر \quad B) 1 \quad C) 2 \quad D) 3$$

الصفحة الرابعة

٣١ - رتبة التفاعل بالنسبة للمادة B تساوي:

أ) صفر ب) ١ ج) ٢ د) ٣

٣٢ - قيمة ثابت سرعة هذا التفاعل k تساوي:

أ) 10×10^{-4} ب) 10×10^{-3} ج) 10×10^{-2} د) 10×10^{-1}

٣٣ - وحدة قياس ثابت السرعة k لهذا التفاعل هي:

أ) ث ب) مول/لتر.ث ج) لتر/مول.ث د) لتر/مول.^٢.ث

٣٤ - تدل العبارة "مواد تزيد من سرعة التفاعلات الكيميائية دون أن تستهلك أثناء التفاعل" على مفهوم:

أ) العامل المؤكسد ب) العامل المخترل

ج) المعقد المنشط د) العامل المساعد

• ادرس معلومات الجدول الآتي لتفاعل ما، ثم أجب عن الفقرات (٣٥، ٣٦، ٣٧)

طاقة وضع المعقد المنشط	طاقة وضع المواد الناتجة	طاقة وضع المواد المتفاعلة
كيلو جول	كيلو جول	كيلو جول
٢٥٠	٢٠٠	٤٠

٣٥ - قيمة طاقة التشيط للتفاعل الأمامي (كيلو جول) تساوي:

أ) ٢٥٠ ب) ٢٦٠ ج) ٢٢٠ د) ٢١٠

٣٦ - قيمة طاقة التشيط للتفاعل العكسي (كيلو جول) تساوي:

أ) ٥٠ ب) ١٠٠ ج) ١٥٠ د) ٢٠٠

٣٧ - قيمة ΔH للتفاعل (كيلو جول) تساوي:

أ) ٢٢٠+ ب) ٢٢٠- ج) ١٦٠+ د) ١٦٠-

٣٨ - انخفاض درجة حرارة التفاعل تؤدي إلى:

أ) زيادة طاقة التشيط ب) زيادة عدد الجزيئات التي تمتلك طاقة التشيط

ج) نقصان طاقة التشيط د) نقصان عدد الجزيئات التي تمتلك طاقة التشيط

٣٩ - إضافة العامل المساعد للتفاعل يؤدي إلى تقليل:

أ) سرعة التفاعل ب) طاقة وضع النواتج ج) ΔH د) طاقة التشيط

٤٠ - عند تفاعل كتل متساوية من شريط المغنيسيوم مع محلول HCl يكون التفاعل الأسرع عندما يكون تركيز محلول

HCl (مول/لتر) يساوي:

أ) ١ ب) ٠.١ ج) ٠.٠١ د) ٠.٠٠١

٤١ - يعد تكوين الاسترات مثلاً على تفاعلات:

أ) الهدارة ب) الحذف

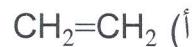
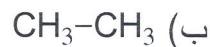
ج) الإضافة

د) الاستبدال

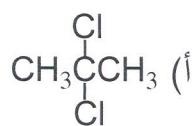
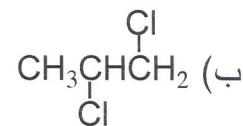
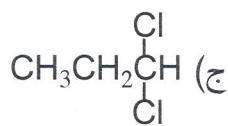
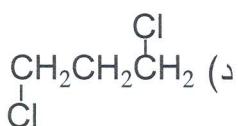
يتبع الصفحة الخامسة

الصفحة الخامسة

٤٢ - صيغة المركب العضوي (A) في التفاعل الآتي هو :



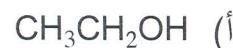
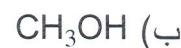
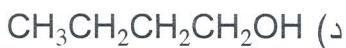
٤٣ - المركب الناتج من إضافة (٢) مول HCl إلى بروبيين CH₃C≡CH هو :



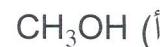
٤٤ - ينتج المركب CH₃CH₂OCH₃ من تفاعل CH₃CH₂Br مع :



٤٥ - الكحول الناتج من سخين CH₃COOCH₃ مع محلول NaOH هو :



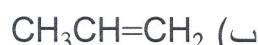
٤٦ - المركب الذي يتآكسد باستخدام محلول تولينز ويتفاعل مع مركب PCC لينتاج المركب CH₃COOH هو :



٤٧ - عند تفاعل الميثانال CH₃MgCl مع H-C=H ثم إضافة HCl ينتج :



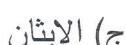
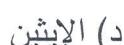
٤٨ - صيغة المركب العضوي (Y) الناتج من التفاعل : $CH_3CH_2CH_2OH \xrightarrow[\text{التسخين}]{\text{المركز} H_2SO_4} Y$



٤٩ - نوع التفاعل الذي يحول CH₃CCH₃ إلى CH₃CH(OH)CH₃ بوجود K₂Cr₂O₇/H⁺ هو :



٥٠ - المركب الذي يُزيل لون محلول البروم البنّي المُحرّم هو :



» انتهت الأسئلة «

٣

١

طلبة الدراسة الخاصة



٤
٩
٦
إدارة الامتحانات والاختبارات

قسم الامتحانات العامة

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠٢٠ / التكميلي

د س
٢٠٠

مدة الامتحان: ٢٠٢١/١/٤
اليوم والتاريخ: الاثنين
رقم الجلوس:

(وثيقة محمية/محدود)

رقم المبحث: ١٣٦

المبحث : الكيمياء / الكيمياء الإضافية
الفرع: الزراعي والاقتصاد المنزلي (المهني الشامل) والتعليم الصحي
اسم الطالب:

اختر رمز الإجابة الصحيحة في كل فقرة مما يأتي، ثم ظلل بشكل غامق الدائرة التي تشير إلى رمز الإجابة في نموذج الإجابة (ورقة القارئ الصوتي) فهو النموذج المعتمد (فقط) لاحتساب علامتك، علماً بأن عدد الفقرات (٥٠)، وعدد الصفحات (٥).

١- المادة التي تنتج أيون الهيدروكسيد OH^- عند إذابتها في الماء، هي:

- (أ) حمض لويس (ب) حمض أرهينيوس (ج) قاعدة لويس (د) قاعدة أرهينيوس

٢- المادة التي تمنح زوجاً من الإلكترونات غير الرابطة لمادة أخرى، هي:

- (أ) NH_4^+ (ب) CN^- (ج) Fe^{3+} (د) H^+

٣- المادة التي تسلك سلوكاً أمفوتيرياً، هي:

- (أ) HSO_3^- (ب) HCOO^- (ج) NH_4^+ (د) CO_3^{2-}



٤- عند تفاعل N_2H_4 مع H_2O فإن أحد الأزواج المترافق هو:
 (أ) $\text{N}_2\text{H}_4/\text{H}_2\text{O}$ (ب) $\text{N}_2\text{H}_4/\text{N}_2\text{H}_5^+$ (ج) $\text{N}_2\text{H}_4/\text{OH}^-$ (د) $\text{N}_2\text{H}_5^+/\text{H}_2\text{O}$

٥- تم تحضير محلول هيدروكسيد الليثيوم (LiOH) بإذابة (١٠٠٠١) مول منه في الماء، ليصبح حجم محلول

$$10 \times 10^{-14} = K_w$$

- (أ) ٣ (ب) ٩ (ج) ١١ (د) ١٢

٦- ترتيب الحموض المترافق CH_3NH_2^+ ، NH_3^+ و N_2H_5^+ في محاليلها المتتساوية التركيز حسب قوتها كما يأتي:
 $\text{CH}_3\text{NH}_3^+ < \text{NH}_4^+ < \text{N}_2\text{H}_5^+$ ، فإن الترتيب الصحيح لقوتها قواعدها، هو:

- (أ) $\text{N}_2\text{H}_4 < \text{NH}_3 < \text{CH}_3\text{NH}_2$ (ب) $\text{N}_2\text{H}_4 < \text{NH}_3 < \text{CH}_3\text{NH}_2$
 (ج) $\text{CH}_3\text{NH}_2 < \text{N}_2\text{H}_4 < \text{NH}_3$ (د) $\text{NH}_3 < \text{CH}_3\text{NH}_2 < \text{N}_2\text{H}_4$

٧- محلول ميثيل أمين CH_3NH_2 ، قيمة pH له تساوي (١٠)، فإن تركيز OH^- (مول / لتر)، يساوي:

$$10 \times 10^{-14} = K_w$$

- (أ) ١٠٠٠١ (ب) ١٠٠٠١ (ج) ١٠٠٠١ (د) ١٠٠٠١

٨- تكون صيغة القاعدة المترافق للحمض HNO_2 :

- (أ) NO_2 (ب) NO (ج) NO_3^- (د) NO_2^-

٩- محلول حمض HI قيمة pH له (٢)، فإن تركيز أيونات H_3O^+ بوحدة مول / لتر، يساوي:

- (أ) ٠٠٠١ (ب) ٠٠٠١ (ج) ٠٠٠١ (د) ٠٠٠١

يتبع الصفحة الثانية

الصفحة الثانية

١٠- المحلول الذي له أعلى pH من المحاليل الآتية المتتساوية التركيز، هو:

- د) KOH ج) NH₃ ب) HCN أ) HNO₃

١١- المحلول الذي له pH تساوي (صفر) من بين المحاليل الآتية التي تركيز كل منها (١) مول/لتر، هو:

- أ) حمض ضعيف ب) حمض قوي ج) قاعدة ضعيفة د) قاعد قوية

١٢- محلول حمض افتراضي HX تركيزه (١٠٠٠) مول/لتر، وتركيز أيونات X⁻ = 10 × 10⁻⁴ مول/لتر، فإن قيمة K_a لهذا الحمض تساوي:

- د) 10⁻⁴ ج) 10⁻¹ ب) 10⁻¹ أ) 10⁻²

١٣- الأيون الذي يُعد القاعدة المرافقة للأضعف عند التركيز نفسه، هو:

- د) NO₂⁻ ج) F⁻ ب) Br⁻ أ) HCOO⁻

٤- المحلول الذي تأثيره حمضي من بين المحاليل الآتية متتساوية التركيز، يكون فيه:

- ب) [H₃O⁺] = 10⁻¹ مول/لتر أ) [H₃O⁺] = 10⁻³ مول/لتر

- د) [OH⁻] = 10⁻³ مول/لتر ج) [OH⁻] = 10⁻¹ مول/لتر

٥- محلول حمض ضعيف HA، تركيزه (10⁻³ مول/لتر)، فالعبارة الصحيحة في ما يتعلق بتركيز أيونات H₃O⁺ (مول/لتر) في المحلول، هي:

- ب) أكبر من 10⁻³ أ) تساوي 10⁻³

- د) تساوي 10⁻³ ج) أقل من 10⁻³

٦- العبارة الصحيحة لمفهوم العامل المؤكسد في تفاعلات التأكسد والاختزال، هي:

- د) يزداد عدد تأكسده ب) يحدث له تأكسد ج) يتسبب في اختزال غيره أ) يتسبب في تأكسد غيره

٧- عدد تأكسد ذرة الهيدروجين يساوي (١+) في:

- د) H₂O ج) NaH ب) CaH₂ أ) H₂

٨- في التفاعل ZnSO₄ + Mg → MgSO₄ + Zn، الذرة التي تأكسدت، هي:

- د) Zn ج) O ب) S أ) Mg

٩- العامل المختزل في التفاعل 2Al + 3CuCl₂ → 3Cu + 2AlCl₃، هو:

- د) AlCl₃ ج) Cu ب) CuCl₂ أ) Al

١٠- مقدار التغير في عدد تأكسد ذرة الكروم Cr عند تحوله من Cr₂O₃ إلى CrO₄²⁻، يساوي:

- د) ٤ ج) ٣ ب) ٢ أ) ١

١١- في التفاعل الآتي العامل المؤكسد ، هو:



- د) NO₃⁻ ج) KOH ب) Cl₂ أ) NO₂⁻

١٢- أعلى عدد تأكسد لذرة الكلور Cl يكون في:

- د) HClO ج) HClO₃ ب) HCl أ) Cl₂

الصفحة الثالثة

٢٣ - عدد مولات الإلكترونات اللازم لموازنة نصف التفاعل الآتي $Mn^{2+} \rightarrow Mn^{2-}$ في وسط حمضي، يساوي:

- (أ) ٢ (ب) ٤ (ج) ٥ (د) ٧

٢٤ - نصف التفاعل الذي يحتاج إلى عامل مؤكسد، هو:



٢٥ - عدد مولات أيونات H⁺ اللازم لموازنة نصف التفاعل PbO₂ $\rightarrow Pb^{2+}$ في وسط حمضي، يساوي:

- (أ) ١ (ب) ٢ (ج) ٣ (د) ٤

٢٦ - ثابت سرعة تفاعل ما k عند درجة حرارة (٢٥ °س) يساوي 10×10^{-3} لتر^٣/مول^٢.ث، فإن الرتبة الكلية للتفاعل:

- (أ) صفر (ب) ١ (ج) ٢ (د) ٣

٢٧ - سرعة التفاعل الابتدائية هي سرعة التفاعل عند الزمن (t):

- (أ) صفر (ب) ١٠ (ج) ٢٠ (د) ٣٠



إذا كان تركيز NO يساوي (٠,٥٠) مول/لتر بعد مرور (٤٥) ثانية من بدء التفاعل، ويساوي (٠,٨٥) مول/لتر بعد مرور (٨٠) ثانية من بدء التفاعل، فإن معدل سرعة التفاعل (مول/لتر.ث)، يساوي:

- (أ) ٠,٠١ (ب) ٠,٠٢ (ج) ٠,٠٤ (د) ٠,٠٦

٢٩ - في التفاعل: N₂O_{4(g)} \rightarrow 2NO_{2(g)} فإن معدل سرعة إنتاج NO₂، يساوي:

- (أ) معدل سرعة استهلاك N₂O₄ (ب) طعْف معدل سرعة استهلاك N₂O₄

ج) نصف معدل سرعة استهلاك N₂O₄ د) ربع معدل سرعة استهلاك N₂O₄

• ادرس المعلومات الواردة في الفقرة الآتية، وأجب عن الفقرات (٣٠، ٣١، ٣٢)

في التفاعل الافتراضي الآتي: A + 2B \rightarrow نواتج قيمة ثابت سرعة k لهذا التفاعل عند درجة حرارة معينة

تساوي 4×10^{-3} ث^{-١}، وقانون سرعة هذا التفاعل: س = k[A]^x، فإن:

٣٠ - قيمة (x) تساوي:

- (أ) صفر (ب) ١ (ج) ٢ (د) ٣

٣١ - رتبة التفاعل للمادة (B) تساوي:

- (أ) صفر (ب) ١ (ج) ٢ (د) ٣

٣٢ - قيمة سرعة التفاعل (مول/لتر.ث) عند درجة الحرارة نفسها، عندما يكون [A] = [B] = (٠,٢) مول/لتر تساوي:

- (أ) 10×10^{-3} (ب) $10 \times 8 \times 10^{-3}$ (ج) $10 \times 4 \times 10^{-3}$ (د) 2×10^{-3}

٣٣ - إذا كان معدل سرعة استهلاك A في التفاعل الافتراضي A + 2B + 2C \rightarrow 4A يساوي (٦,٠) مول/لتر.ث،

فإن معدل سرعة إنتاج B (مول/لتر.ث) يساوي:

- (أ) ٠,٤٠ (ب) ٠,٦٠ (ج) ٠,٣٠ (د) ٠,١٠

الصفحة الرابعة

٣٤ - في التفاعل الافتراضي نواتج $\rightarrow C + 2D \rightarrow$ ، عند مضاعفة تركيز المادة C (٣) مرات وتركيز D (٣) مرات تضاعفت سرعة التفاعل (٢٧) مرة، فإذا علمت أن قانون سرعة هذا التفاعل عند درجة حرارة معينة هو $k = k_0 [C]^x [D]^y$ ، فإن قيمة x تساوي:

- (أ) صفر (ب) ١ (ج) ٢ (د) ٣

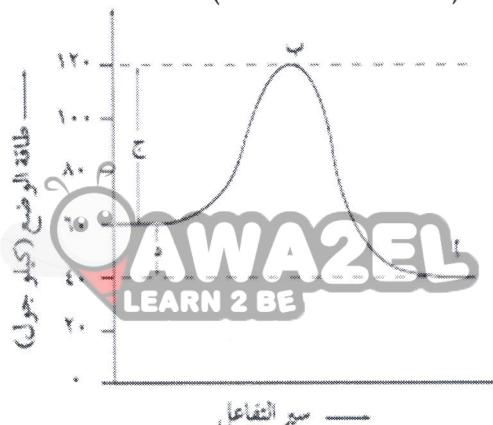
٣٥ - إضافة العامل المساعد لتفاعل ما يعمل على تقليل:

- (أ) سرعة التفاعل
 (ب) طاقة وضع المواد المتفاعلة
 (ج) طاقة التشيط
 (د) التغير في المحتوى الحراري

٣٦ - ازدياد تركيز HCl في التفاعل $HCl + Mg \rightarrow MgCl_2 + H_2$ يؤدي إلى:

- (أ) زيادة عدد التصادمات الكلية المحتملة
 (ب) زياة الزمن اللازم لظهور النواتج
 (ج) نقصان عدد التصادمات الفعالة
 (د) نقصان سرعة التفاعل

• ادرس الشكل الآتي، وأجب عن الفقرات (٤٠، ٣٩، ٣٨، ٣٧) :



٣٧ - قيمة طاقة وضع المواد المتفاعلة (كيلو جول)، تساوي:

- (أ) ٢٠ (ب) ٤٠ (ج) ٦٠ (د) ٨٠

٣٨ - الرمز (ج) يدل على مقدار طاقة:

- (أ) التشيط لتفاعل الأمامي
 (ج) التشيط لتفاعل العكسي
 (ب) وضع المعقد المنشط
 (د) التغير في المحتوى الحراري ΔH

٣٩ - قيمة طاقة التشيط (كيلو جول) لتفاعل العكسي، تساوي:

- (أ) ٤٠ (ب) ٦٠ (ج) ٨٠ (د) ١٢٠

٤٠ - قيمة التغير في المحتوى الحراري ΔH (كيلو جول)، تساوي:

- (أ) ٢٠ - ٤٠ (ب) ٤٠ (ج) ٢٠ (د) ٤٠

٤١ - نوع الرابطة التي تنشأ بين وحدات البناء الأساسية في البروتينات هي:

- (أ) هيدروجينية (ب) بيتيدية (ج) غلوكوسيدية
 (د) قوى لندن

الصفحة الخامسة

- ٤٢ - المركب الذي يُعد سكر كيتوني، هو:
- أ) الأميلوز ب) المالتوز ج) الغلوكوز د) الفركتوز
- ٤٣ - الرابطة الغلايكوسيدية (β -٤:٤) تنشأ بين الوحدات البنائية في:
- أ) المالتوز ب) السيليلوز ج) الحمض الأميني د) الدهون
- ٤٤ - المثال على السكريات الثنائية، هو:
- أ) الفركتوز ب) الغلوكوز ج) السيليلوز د) المالتوز
- ٤٥ - يُخزن الفائض من السكريات في الكبد والعضلات على شكل:
- أ) الغلوكوز ب) السكروز ج) السيليلوز د) الغلايكوجين
- ٤٦ - عدد جزيئات الماء الناتجة من ارتباط (١٠) حموض أمينية معاً لتكوين سلسلة بروتين، يساوي:
- أ) ٩ ب) ١٠ ج) ١١ د) ١٢
- ٤٧ - المركب الذي يدخل في تكوين ثلاثي غليسرايد، هو:
- أ) حمض أميني ب) حمض دهني ج) كوليسترون د) سكر أحادي
- ٤٨ - المادة التي توجد في محلول على شكل أيون مزدوج في محاليله المائية، هو:
- أ) حمض أميني ب) حمض دهني ج) الغلوكوف د) الغليسرون
- ٤٩ - يتكون سكر السكروز من ارتباط وحدتين، هما:
- أ) α -غلوكوز / α -غلوكوز / β -فركتوز
ج) β -غلوكوز / β -غلوكوز
ب) α -غلوكوز / β -فركتوز
د) β -فركتوز / β -فركتوز
- ٥٠ - يُعد الكوليسترون من:
- أ) البروتينات ب) الكربوهيدرات ج) الدهون د) الستيرويدات

»انتهت الأسئلة«



امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠٢٠ / التكميلي

مدة الامتحان: ٣٠ دس

اليوم والتاريخ: الاثنين ٢٠٢١/١/٤
رقم الجلوس:

(وثيقة محمية/محدود)
رقم المبحث: ١٤٥

رقم النموذج: (١)

المبحث : العلوم الإسلامية (التربية الأخلاقية)

الفرع: الأدبي

اسم الطالب:

اختر رمز الإجابة الصحيحة في كل فقرة مما يأتي، ثم ظلل بشكل غامق الدائرة التي تشير إلى رمز الإجابة في نموذج الإجابة (ورقة القارئ الصوتي) فهو النموذج المعتمد (فقط) لاحتساب علامتك، علماً بأن عدد الفقرات (٥٠)، وعدد الصفحات (٥).

١- من أخلاقيات البحث العلمي:

- (ب) مراعاة متطلبات كل علم من العلوم
- (د) البعد عن الهوى والتعصب والتحيز

أ) إقامة الدليل لإثبات الفرضيات والادعاءات

ج) عدم إخضاع الأمور الغيبية المطلقة للبحث العلمي

٢- أنشئ بيت الحكم للعنایة بالبحث العلمي في عهد الخليفة:

- (د) الوليد بن عبد الملك
- (ج) عبد الملك بن مروان

أ) المأمون

ب) هارون الرشيد

د) التقوى

أ) الرحمة



٣- من الأخلاق التي تنظم علاقة الإنسان بالناس:

ـ من طرائق اكتساب الأخلاق الفاضلة في قوله تعالى: ﴿الْأَخْلَاءُ يُؤْمِنُ بَعْضُهُمْ لِيَعْسِي عَدُوًّا إِلَّا الْمُتَّقِينَ﴾:

- (أ) التقرب إلى الله تعالى
- (ب) الأحكام الشرعية
- (ج) البيئة الاجتماعية
- (د) التدريب والتعويد

أ) الرحمة

ب) الحياة

ـ في قوله ﷺ: "اللهم اغفر لقومي، فإنهم لا يعلمون" أسلوب من أساليبه ﷺ في التعامل مع الناس هو:

أ) الرحمة

ـ التجاوز عن زلات الناس وهفواتهم

أ) التعبير عن المشاعر تجاه الآخرين

ـ د) الرفق بمن حوله

ج) حسن التواصل مع الناس

ـ أخذ النبي ﷺ برأي عامة الصحابة ﷺ بالخروج لمقابلة المشركين خارج المدينة في غزوة:

- (د) أحد
- (ج) الخندق
- (ب) بدر
- (أ) حنين

ـ حرص النبي ﷺ على إصلاح المذنبين بانتقاد أفعالهم وعدم التصريح بأسمائهم بقوله: "ما بال أقوام يفعلون كذا وكذا"،

وهذا دليل على ضرورة:

ـ ب) عدم إشاعة ما فعلوه من معاصي

أ) حفظ كرامتهم وحقوقهم

ـ د) النصح والتوجيه لهم

ج) فتح باب التوبة لهم

ـ من طرائق المعالجة المسلكية للمذنبين:

ـ ب) تطبيق العقوبات المناسبة عليهم

أ) تقديمهم لمحاكمة عادلة

ـ د) التنشئة الاجتماعية السوية لهم

ج) إعادة تأهيلهم

الصفحة الثانية

٩- أم المؤمنين التي كانت تخاف من روع النبي ﷺ عندما نزل عليه الوحي في غار حراء هي:

- أ) عائشة رضي الله عنها
- ب) حفصة رضي الله عنها
- ج) أم سلمة رضي الله عنها
- د) خديجة رضي الله عنها

١٠ الإمام الذي يرى أن تارك الصلاة تكاسلًا غير مسلم هو:

- أ) الشافعي
- ب) أبو حنيفة
- ج) أحمد بن حنبل
- د) مالك بن أنس

١١- من مقومات تزكية النفس:

- أ) التحلي بالأخلاق الحميدة
- ب) التوازن والاعتدال
- ج) القناعة والطمأنينة
- د) علو الهمة

١٢- من وسائل تزكية النفس الواردة في قوله تعالى: ﴿وَإِذَا سَأَلْتَ عِبَادِي عَنِّي فَإِنِّي قَرِيبٌ أُجِيبُ دُعْوَةَ الدَّاعِ إِذَا دَعَانِ﴾ هو:

- أ) استشعار رقابة الله تعالى
- ب) تقوية الصلة بالله تعالى
- ج) الاستمرارية والديمومة
- د) الإخلاص لله تعالى

١٣- الحال المراد بيانيه في المثل القرآني في قوله تعالى: ﴿مَثُلَ الَّذِينَ حُمِّلُوا التَّوْرَةَ ثُمَّ لَمْ يَحْمِلُوهَا كَمَثَلِ الْحَمَارِ يَحْمِلُ أَسْفَارًا﴾ هو:

- أ) الحمار الذي يحمل كتاباً لا يفقه ما فيها
- ب) ذم الذين يعلمون ولا ينتفعون بعلمهم
- ج) الانحراف عن الصراط المستقيم
- د) من عنده علم لا يعمل به

٤- الفائدة الواردة في المثل القرآني في قوله تعالى: ﴿إِنَّ الَّذِينَ تَدْعُونَ مِنْ دُونِ اللَّهِ لَنْ يَحْلُّوْا ذُبَابًا وَلَوْ اجْتَمَعُوا لَهُ وَإِنْ يَسْلُبُهُمُ الذُّبَابُ شَيْئًا لَا يَسْتَقْدُوْهُ مِنْهُ ضَعْفُ الطَّالِبِ وَالْمَطْلُوبِ﴾ هي:

- أ) الذم
- ب) الإيجاز
- ج) الإنفاس
- د) التغیر

١٥- كان زمن نبي الله زكريا عليه السلام متصلًا بزمن نبي الله:

- أ) يعقوب عليه السلام
- ب) عيسى عليه السلام
- ج) إسحاق عليه السلام
- د) داود عليه السلام

١٦- صلة القرابة بين نبي الله تعالى زكريا عليه السلام ومريم بنت عمران هي:

- أ) ابن خالتها
- ب) ابن خالها
- ج) زوج خالتها
- د) ابن عمها

١٧- من مظاهر التفكير الإيجابي في قوله ﷺ: "إذا قال الرجل هلك الناس فهو أهلكم":

- أ) الأخذ بالأسباب للوصول إلى الحلول
- ب) حسن الظن بالله تعالى والتفاؤل والأمل
- ج) نظرة الخير للمجتمع
- د) المحافظة على البيئة الإيجابية

١٨- من الوسائل المعينة على التفكير الإيجابي:

- أ) الاطلاع وزيادة المعرفة
- ج) التروي قبل الحكم على الأشياء
- ب) وضوح الهدف في الحياة
- د) فهم الذات ومعرفة قدراتها

١٩- الأعمال التي توسل بها أصحاب الغار إلى الله تعالى هي:

- أ) الأمانة والصدق والوفة
- ج) العفة والأمانة وبر الوالدين والشجاعة
- ب) العفة والأمانة والإخلاص
- د) الأمانة وبر الوالدين والشجاعة

الصفحة الثالثة

٢٠- من مقومات الهوية الإسلامية الواردة في قوله تعالى: ﴿صَبْغَةُ اللهِ وَمَنْ أَحْسَنُ مِنَ اللهِ صَبْغَةً﴾ :

- أ) التاريخ الإسلامي ب) اللغة العربية ج) الحضارة الإسلامية د) الدين الإسلامي

٢١- الخليفة الذي انتفع بثقافة الفرس في إنشاء الدواوين هو:

- أ) أبو بكر الصديق ب) عمر بن الخطاب ج) عثمان بن عفان د) عمر بن عبد العزيز

٢٢- أول من تمكّن من عملية تشريح القلب هو العالم المسلم:

- أ) ابن النفيس ب) ابن الهيثم ج) ابن سينا د) جابر بن حيان

٢٣- أقيمت الأروقة لسكن طلبة العلم الشاميين والمغاربة والأفارقة في:

- أ) جامع الزيتونة ب) جامع الأزهر ج) جامع القرويين د) الجامع الأموي

٢٤- أباح الإسلام الإفطار في شهر رمضان ل الكبير السن العاجز على أن:

- أ) يقضي بعد شهر رمضان ب) يقضى ويدفع كفارة عن كل يوم ج) يطعم عن كل يوم مسكيتاً د) يطعم عن كل يوم عشرة مساكين

٢٥- من أساليب النبي ﷺ في التعامل مع ذوي الإعاقة في قوله ﷺ: "انطلقوا بنا إلى البصير الذي في بني واقف نعوده" هو:

- أ) قضاء حوائجهم والدعاء لهم ب) التيسير عليهم ودفع المشقة عنهم

- ج) مراعاة مشاعرهم د) تقبّلهم والتحذير من إيذائهم



٢٦- الصحابي الجليل الذي برع في علم الغرائب هو:

- أ) علي بن أبي طالب ب) زيد بن ثابت ج) أبي بن كعب د) معاذ بن جبل

٢٧- الصحابي الجليل الذي أمره النبي ﷺ على المدينة المنورة في غزوة أحد هو:

- أ) علي بن أبي طالب ب) عتبان بن مالك ج) سعد بن معاذ د) عبد الله بن أم مكتوم

٢٨- "ترجمان القرآن الكريم" ، لقب أطلق على الصحابي الجليل:

- أ) عبدالله بن عمر رضي الله عنهما ب) معاذ بن جبل

- ج) عبدالله بن عباس رضي الله عنهما د) عبدالله بن مسعود

٢٩- من الضوابط الشرعية للمجالس:

- أ) حسن الاستماع ب) احترام الرأي الآخر ج) حفظ أسرار المجلس د) اختيار المكان المناسب

٣٠- تمت عمرة القضاة في العام الهجري:

- أ) السادس ب) السابع ج) الثامن د) التاسع

٣١- من الآداب التي أرشد إليها النبي ﷺ بعدرؤيا:

- أ) لا يرويها لأحد خشية التعجل في تعبيرها بمكره

- ب) لا يحدث بها إلا من يحب ج) الصلاة عند الاستيقاظ بعدرؤيا

- د) الاستعادة بالله من الشيطان

الصفحة الرابعة

٣٢- شهد معاوية بن أبي سفيان رض مع النبي صل غزوة:

- | | | | |
|--------|------------|--------|---------|
| أ) بدر | ب) الأحزاب | ج) أحد | د) حنين |
|--------|------------|--------|---------|

٣٣- من وسائل تنمية الكلم الطيب التي تقع تحت مسؤولية الفرد نفسه:

- | | |
|---------------------------------|-----------------------------------|
| أ) إشاعة المحبة بين الناس | ب) الحرص على الرقابة الذاتية |
| ج) تربية النشاء على الكلم الطيب | د) نشر ثقافة الكلم الطيب وتأكيدها |

٣٤- استمرت خلافة معاوية بن أبي سفيان رض:

- | | | | |
|----------------|-----------------|-----------------|------------------|
| أ) ست عشرة سنة | ب) سبع عشرة سنة | ج) تسع عشرة سنة | د) ثمان عشرة سنة |
|----------------|-----------------|-----------------|------------------|

٣٥- "التعبير عن الأفكار والمشاعر بأحسن العبارات وأجملها باستخدام الألفاظ المنطقية أو المكتوبة"، هو مفهوم لـ:

- | | | | |
|-----------|---------------------|----------------|----------------|
| أ) الحوار | ب) التفكير الإيجابي | ج) الكلم الطيب | د) تزكية النفس |
|-----------|---------------------|----------------|----------------|

٣٦- الصحابي الذي أُلقب بالمقرئ هو:

- | | | | |
|---------------------------------------|---------------------------------------|----------------------------------|----------------------------------|
| أ) أبو موسى الأشعري <small>رض</small> | ب) عبدالله بن مسعود <small>رض</small> | ج) قيس بن ثابت <small>رض</small> | د) مصعب بن عمر <small>رض</small> |
|---------------------------------------|---------------------------------------|----------------------------------|----------------------------------|

٣٧- من أخلاقيات القيادة المستفادة من حث النبي صل على الإنفاق على أهل الصفة:

- | | | | |
|------------------|----------------------|---------------------|--------------------|
| أ) القدوة الحسنة | ب) مشورة أصحاب الرأي | ج) تلمس حاجات الناس | د) تفويض الصالحيات |
|------------------|----------------------|---------------------|--------------------|

٣٨- النص الشرعي الذي يدل على أهمية دقة النقل عن العلماء في المسائل العلمية المتصلة بالشريعة الإسلامية هو:

- 
- | | | | |
|--|---|--|---|
| أ) قوله تعالى: ﴿فَاسْأَلُوا أَهْلَ الذِّكْرِ إِن كُنْتُمْ لَا تَعْلَمُونَ﴾ | ب) قوله تعالى : ﴿قُلْ هَلْ يَسْتَوِي الَّذِينَ يَعْلَمُونَ وَالَّذِينَ لَا يَعْلَمُونَ﴾ | ج) قوله <small>صل</small> : "من سلك طريقاً يتغى فيه علماء، سلك الله به طريقاً إلى الجنة" | د) قوله <small>صل</small> : "أقلوا ذوي الهيئات عثراتهم" |
|--|---|--|---|

٣٩- العالم الذي قال: "وددت لو أن الخلق تعلموا هذا العلم على ألا ينسب إلي منه حرف" هو:

- | | | | |
|------------------------|--------------------------|----------------------|---------------------------|
| أ) أبو حنيفة رحمه الله | ب) مالك بن أنس رحمه الله | ج) الشافعي رحمه الله | د) أحمد بن حنبل رحمه الله |
|------------------------|--------------------------|----------------------|---------------------------|

٤٠- الركن اليماني هو ركن الكعبة:

- | | | | |
|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|
| أ) الشمالي الشرقي | ب) الشرقي الجنوبي | ج) الغربي الشمالي | د) الغربي الجنوبي |
|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|

٤١- يبدأ الحاج والمعتمر الطواف حول الكعبة من محاذاة:

- | | | | |
|-----------------|------------------|-----------------|---------------|
| أ) مقام إبراهيم | ب) الركن اليماني | ج) الحجر الأسود | د) باب الكعبة |
|-----------------|------------------|-----------------|---------------|

٤٢- درب زبيدة هي الطريق الذي يربط بين:

- | | | | |
|----------------|-----------------|----------------|---------------|
| أ) مكة والكوفة | ب) مكة والمدينة | ج) مكة والطائف | د) مكة وبغداد |
|----------------|-----------------|----------------|---------------|

٤٣- من صور القيم السياسية في الإسلام التي يدل عليها قوله تعالى: ﴿فَهَلْ عَسَيْتُمْ إِن تَوَلَّتُمْ أَن تُفْسِدُوا فِي الْأَرْضِ

وَتُؤَطِّلُوا أَرْحَامَكُمْ﴾:

- | | | | |
|----------------|--------------------|---------------------|----------------|
| أ) طاعة الحاكم | ب) العدل والمساواة | ج) التعاون والتكافل | د) صلة الأرحام |
|----------------|--------------------|---------------------|----------------|

الصفحة الخامسة

٤٤ - "التعبير عن الأفكار والمشاعر عن طريق إعادة صياغة الواقع بصور جديدة" هو مفهوم لـ :

- أ) الفن الإسلامي ب) الفن الصوتي ج) الفن الحركي د) الفن التشكيلي

٤٥ - من صفات الداعي الناجح:

- أ) التنوع في الأساليب ب) العلم وسعة الاطلاع ج) التلطف مع المدعو د) مراعاة الأولويات

٤٦ - خادم النبي ﷺ الذي قال: "خدمت النبي ﷺ عشر سنين، فما قال لي: أَفْ، ولا: لِمَا صنعت؟ ولا أَلَا صنعت" هو:

- أ) زيد بن حارثة ب) أسماء بن زيد ج) أنس بن مالك د) عبدالله بن مسعود

٤٧ - تظهر أهمية الأمانة في:

- أ) امتداح الله تعالى عباده المؤمنين بها
ج) أداء التكاليف الشرعية
ب) حفظ الودائع والأسرار
د) إيقان العمل

٤٨ - من الأمور التي أرشد إليها الإسلام لوقاية الشباب من الانحلال الخالي:

- أ) توفير فرص العمل المناسبة لهم
ب) الابتعاد عن ثقافة العيب في المهن
ج) التخطيط الاستراتيجي لمحاربة الفقر والبطالة
د) الحذر من بعض وسائل الإعلام

٤٩ - أرسل النبي ﷺ مصعب بن عمير رضي الله عنه سفيراً لدعوة الناس للإسلام في:

- أ) الطائف ب) الحبشة
ج) المدينة المنورة د) اليمن

٥٠ - من آداب السياحة في الإسلام:

- أ) التعارف بين الشعوب
ج) الاعتدال في الإنفاق والبعد عن الإسراف
ب) التفكير والتأمل بهدف الاعتبار
د) الترويج عن النفس

﴿انتهت الأسئلة﴾



٣

١

طلبة الدراسة الخاصة



٩

٨

X

+

ادارة الامتحانات والاختبارات

قسم الامتحانات العامة

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠٢٠ / التكميلي

مدة الامتحان: ٤٥ د.س
اليوم والتاريخ: الاثنين ٢٠٢١/١/٤
رقم الجلوس:

(وثيقة محمية/محدود)

المبحث : العلوم الإسلامية (التربية الأخلاقية) / الفصل الأول

رقم المبحث: ١٤٣

الفرع: الأدبي

اسم الطالب:

اختر رمز الإجابة الصحيحة في كل فقرة مما يأتي، ثم ظلل بشكل غامقدائرة التي تشير إلى رمز الإجابة في نموذج الإجابة (ورقة القارئ الضوئي) فهو النموذج المعتمد (فقط) لاحتساب علامتك، علماً بأن عدد الفقرات (٢٥)، وعدد الصفحات (٣).

١- من أساسيات البحث العلمي الواردة في قوله تعالى: « قُلْ هَاتُوا بُرْهَانَكُمْ إِنْ كُنْتُمْ صَادِقِينَ »:

- (أ) مراعاة متطلبات كل علم من العلوم
- (ب) عدم إخضاع الغيبيات للبحث التجاري
- (ج) إقامة الدليل لإثبات الفرضيات
- (د) الصدق في عرض النتائج

٢- المنهج التجاري يقوم على:

(أ) جمع المعلومات ثم اقتراح فرضية ثم إجراء التجربة

(ب) اقتراح فرضية ثم إجراء التجربة ثم جمع المعلومات

(ج) إجراء التجربة ثم جمع المعلومات ثم اقتراح فرضية

(د) جمع المعلومات ثم إجراء التجربة ثم اقتراح فرضية

٣- من الأخلاق ما هو مندوب يثاب فاعلها ولا يأثم تاركها مثل:

- (أ) الصدق
- (ب) الكرم
- (ج) أداء الأمانة
- (د) الوفاء بالعهد

٤- استشهد حرام بن ملحن رض يوم:

- (أ) أحد
- (ب) بدر
- (ج) حنين
- (د) بئر معونة

٥- تهلل وجه النبي ﷺ واستبشره فرحاً بإسلام عدي بن حاتم رض يدل على أسلوب من أساليبه ﷺ في التعامل مع الناس هو:

- (أ) الرفق بمن حوله
- (ب) الاستماع للمحدث والإنسات إليه
- (ج) التعبير عن المشاعر تجاه الآخرين
- (د) المشاوره وتقبل النصح

٦- من الأساليب المتبعة في إصلاح سلوك المذنبين؛ المعالجة المسلكية، ويعد ذلك من مسؤولية:

- (أ) الأسرة
- (ب) المدرسة
- (ج) مراكز الإصلاح والتأهيل
- (د) الإعلام

٧- من المؤسسات الاجتماعية التي تستخدم التمثيل في غرس ثقافة الحوار :

- (أ) المؤسسات التعليمية
- (ب) الملتقيات
- (ج) الإعلام
- (د) النوادي

يتبع الصفحة الثانية



الصفحة الثانية

- ٨- من مقومات تزكية النفس الذي يدل عليه قوله تعالى: «وَأَمَّا مَنْ خَافَ مَقَامَ رَبِّهِ وَنَهَى النَّفْسَ عَنِ الْهُوَى» هو:
- أ) المحافظة على أداء الفرائض
ب) التقرب إلى الله بالنواول قدر الاستطاعة
ج) التخلص من المعاصي
د) التحلّي بالأخلاق الحميدة
- ٩- من آثار تزكية النفس المستفادة من قوله ﷺ: "وَجَعَلْتُ قَرْةَ عَيْنِي فِي الصَّلَاةِ":
- أ) الرضا والسعادة
ب) علو الهمة
ج) القناعة والطمأنينة
د) محبة الله وحفظه له
- ١٠- "وصف الأشياء والمعاني حتى تصبح الصورة دقيقة واضحة كأنها حقيقة ماثلة" ، هو مفهوم لـ:
- أ) الإيجاز
ب) دقة التصوير
ج) الصورة الحركية
د) الإقناع
- ١١- الحال المراد بيانه في قوله تعالى: «وَمَثُلَ كَلِمَةٍ خَيْثَةٍ كَشَجَرَةٍ خَيْثَةٍ اجْتَسَتْ مِنْ فَوْقِ الْأَرْضِ مَا لَهَا مِنْ قَرَارٍ» هو:
- أ) الانحراف عن الصراط المستقيم
ب) من عنده علم لا يعمل به
ج) الإيمان الراسنخ
د) ذم الذين لا ينتفعون بعلمهم
- ١٢- أدب الدعاء المستفاد من قوله تعالى: «وَلَمَّا كُنْ بِدُعَائِكَّ رَبِّ شَقِيقًا» هو:
- أ) الإخلاص لله تعالى
ب) الصدق في الدعاء
ج) التذلل لله تعالى
د) اليقين بإجابة الله تعالى
- ١٣- المقصود من قول امرأة عمران في قوله تعالى: «وَلَيْسَ الذَّكْرُ كَالْأُنْثَى» هو:
- أ) تحمل المسؤولية
ب) القدرة على خدمة بيوت الله
ج) النشأة الصالحة
د) التقوى
- ٤- يدل قوله ﷺ: "لا يقولنَّ أحَدُكُمْ خَبْثَ نَفْسِي" على وسيلة من الوسائل التي تعين على التفكير الإيجابي، هي:
- أ) مجالسة الناس الإيجابيين
ب) الاهتمام بحسن المظهر
ج) الاطلاع على خبرات الآخرين
د) الحديث الإيجابي مع النفس
- ٥- قول النبي ﷺ: (إذا قال الرجل هلك الناس فهو أهلكهم) فيه تحذير من:
- أ) الكذب
ب) المزاح
ج) التشاؤم
د) سوء الظن
- ٦- العبادة التي توسل بها الرجل الأول إلى الله تعالى في قصة أصحاب الغار هي:
- أ) بر الوالدين
ب) العفة
ج) الأمانة
د) الصدق
- ٧- البلد التي أرسل إليها النبي ﷺ صحابيين لتعلم صناعة المنجنيق هي:
- أ) دمشق
ب) الكوفة
ج) اليمن
د) البحرين

يتبع الصفحة الثالثة

الصفحة الثالثة

- ١٨ - الضابط الأساس في الانفتاح على ما عند غير المسلمين هو:
أ) التواصل مع منجزات الأمم الأخرى
ب) المحافظة على مبادئ الإسلام وقيمه
ج) عدم التقليل من منجزات الآخر الحضارية
د) الأخذ بمتطلبات البحث العلمي
- ١٩ - العالم المسلم الذي كان له الفضل في وضع أساس تقنية الطيران هو:
أ) عباس بن فرناس
ب) الإدريسي
ج) ابن الهيثم
د) ابن سينا
- ٢٠ - أول من أشار إلى أثر الأحوال النفسية في الجهاز الهضمي، هو العالم المسلم:
أ) ابن الهيثم
ب) ابن النفيس
ج) الخوارزمي
د) ابن سينا
- ٢١ - قامت الحضارة الإسلامية على مجالين هما:
أ) المادي والتجريبي
ب) النقاوي والمادي
ج) المادي والمعنوي
د) النقاوي والتجريبي
- ٢٢ - حكم إفطار كبير السن العاجز عن الصيام في شهر رمضان:
أ) مباح
ب) مندوب
ج) واجب
د) حرام
- ٢٣ - الصحابي الذي حرص النبي ﷺ على تعزيز موهبته في قراءة القرآن الكريم هو:
أ) عبدالله بن مسعود رضي الله عنه
ب) عبد الله بن عباس رضي الله عنه
ج) أنس بن مالك رضي الله عنه
د) أبو هريرة رضي الله عنه
- ٢٤ - من آداب المجالس:
أ) حفظ أسرار المجلس
ب) غض البصر
ج) حفظ العورات
د) مراعاة أدب الحوار
- ٢٥ - تدل عبارة معاوية المشهورة " ولو أن بيني وبين الناس شعرة ما انقطعت " على صفة من صفاته، هي:
أ) الحلم والعفو
ب) الحكمة والذكاء
ج) خشية الله تعالى
د) الشجاعة

﴿انتهت الأسئلة﴾

طلبة الدراسة الخاصة



G S Q S
ادارة الامتحانات والاختبارات
قسم الامتحانات العامة

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠٢٠ / التكميلي

مدة الامتحان: ٣٠ س

اليوم والتاريخ: الاثنين ٢٠٢١/١/٤

رقم الجلوس:

(وثيقة محمية/محدود)

المبحث : العلوم الإسلامية (التربية الأخلاقية)

رقم المبحث: ١٤١

الفرع: الأدبي

اسم الطالب:

اختر رمز الإجابة الصحيحة في كل فقرة مما يأتي، ثم ظلل بشكل غامق الدائرة التي تشير إلى رمز الإجابة في نموذج الإجابة (ورقة القارئ الضوئي) فهو النموذج المعتمد (فقط) لاحتساب علامتك، علمًا بأن عدد الفقرات (٥٠)، وعدد الصفحات (٤).

١- من أساسيات البحث العلمي الواردة في قوله تعالى: « قُلْ هَاتُوا بُرْهَانَكُمْ إِنْ كُنْتُمْ صَادِقِينَ »:

أ) مراعاة متطلبات كل علم من العلوم
ب) عدم إخضاع الغيبيات للبحث التجريبي

ج) إقامة الدليل لإثبات الفرضيات
د) الصدق في عرض النتائج

٢- المنهج التجريبي يقوم على:

أ) جمع المعلومات ثم اقتراح فرضية ثم إجراء التجربة ب) اقتراح فرضية ثم إجراء التجربة ثم جمع المعلومات

ج) إجراء التجربة ثم جمع المعلومات ثم اقتراح فرضية د) جمع المعلومات ثم إجراء التجربة ثم اقتراح فرضية

٣- من الأخلاق ما هو مندوب يثاب فاعلها ولا يأثم تاركها مثل:

أ) الصدق ب) الكرم ج) أداء الأمانة د) الوفاء بالعهد

٤- استشهد حرام بن ملحان يوم:

أ) أحد ب) بدر ج) حنين د) بدر معونة

٥- تهلل وجه النبي ﷺ واستبشره فرحاً بإسلام عدي بن حاتم ﷺ يدل على أسلوب من أساليبه ﷺ في التعامل مع الناس هو:

أ) الرفق بمن حوله ب) الاستماع للمحدث والإنسات إليه ج) التعبير عن المشاعر تجاه الآخرين

د) المشاوره وتقبل النصح

٦- من الأساليب المتتبعة في إصلاح سلوك المذنبين؛ المعالجة المسلكية، ويعد ذلك من مسؤولية:

أ) الأسرة ب) المدرسة ج) مراكز الإصلاح والتأهيل د) الإعلام

٧- من المؤسسات الاجتماعية التي تستخدم التمثيل في غرس ثقافة الحوار:

أ) المؤسسات التعليمية ب) الملتقيات ج) الإعلام د) النوادي

٨- من مقومات تزكية النفس الذي يدل عليه قوله تعالى: « وَأَمَّا مَنْ خَافَ مَقَامَ رَبِّهِ وَمَنَى النَّفْسَ عَنِ الْهُوَى » هو:

أ) المحافظة على أداء الفرائض ب) التقرب إلى الله بالنوافل قدر الاستطاعة ج) التحلي بالأخلاق الحميدة

د) التخلص من المعاصي

٩- من آثار تزكية النفس المستفادة من قوله ﷺ: " وجعلت قرة عيني في الصلاة ":

أ) الرضا والسعادة ب) علو الهمة ج) القناعة والطمأنينة د) محبة الله وحفظه له

الصفحة الثانية

- ١٠ - "وصف الأشياء والمعاني حتى تصبح الصورة دقيقة واضحة كأنها حقيقة ماثلة" ، هو مفهوم لـ:
أ) الإيجاز ب) دقة التصوير ج) الصورة الحركية
د) الإقناع
- ١١ - الحال المراد بيانه في قوله تعالى: «وَمِثْلُ كَلِمَةٍ حَيَّةٍ كَشَجَرَةٍ خَيْثَةٍ اجْتَسَطَ مِنْ فَوْقِ الْأَرْضِ مَا لَهَا مِنْ قَرَارٍ» هو:
أ) الانحراف عن الصراط المستقيم
ب) من عنده علم لا يعمل به
ج) الإيمان الراسخ
د) نم الذين لا ينتفعون بعلمهم
- ١٢ - أدب الدعاء المستفاد من قوله تعالى: «وَلَمَّا كُنْ بِدُعَائِكَّ رَبِّ شَقِيقًا» هو:
أ) الإخلاص لله تعالى ب) الصدق في الدعاء ج) التذلل لله تعالى
د) اليقين بإجابة الله تعالى
- ١٣ - المقصود من قول امرأة عمران في قوله تعالى: «وَلَيْسَ الذَّكْرُ كَالْأُنْثَى» هو:
أ) تحمل المسؤولية
ب) القدرة على خدمة بيوت الله
ج) النشأة الصالحة
- ٤ - يدل قوله ﷺ: "لا يقول أحدكم خبرت نفسي" على وسيلة من الوسائل التي تعين على التفكير الإيجابي، هي:
أ) مجالسة الناس الإيجابيين
ب) الاهتمام بحسن المظهر
ج) الاطلاع على خبرات الآخرين
- ٥ - قول النبي ﷺ: (إذا قال الرجل هلك الناس فهو أهلكهم) فيه تحذير من:
أ) الكذب
ب) المزاح ج) التشاؤم
د) سوء الظن
- ٦ - العبادة التي توسل بها الرجل الأول إلى الله تعالى في قصة أصحاب الغار هي:
أ) بر الوالدين
ب) العفة ج) الأمانة
- ٧ - البلد التي أرسل إليها النبي ﷺ صحابيين لتعلم صناعة المنجنيق هي:
أ) دمشق
ب) الكوفة ج) اليمن
د) البحرين
- ٨ - الضابط الأساس في الانفتاح على ما عند غير المسلمين هو:
أ) التواصل مع منجزات الأمم الأخرى
ب) المحافظة على مبادئ الإسلام وقيمه
ج) عدم التقليل من منجزات الآخر الحضارية
- ٩ - العالم المسلم الذي كان له الفضل في وضع أساس تقنية الطيران هو:
أ) عباس بن فرناس ب) الإدرسي
ج) ابن الهيثم
- ١٠ - أول من أشار إلى أثر الأحوال النفسية في الجهاز الهضمي، هو العالم المسلم:
أ) ابن الهيثم
ب) ابن النفيس ج) الخوارزمي
د) ابن سينا
- ١١ - قامت الحضارة الإسلامية على مجالين هما:
أ) المادي والتجريبي ب) النقي والمعنوي
ج) المادي والمادي
- ١٢ - حكم إفطار كبير السن العاجز عن الصيام في شهر رمضان:
أ) مباح ب) مندوب ج) واجب
د) حرام
- ١٣ - الصحابي الذي حرص النبي ﷺ على تعزيز موهبته في قراءة القرآن الكريم هو:
أ) عبدالله بن مسعود
ب) عبد الله بن عباس
ج) أنس بن مالك
- يتبع الصفحة الثالثة

الصفحة الثالثة

٤- من آداب المجالس:

- أ) حفظ أسرار المجلس ب) غض البصر ج) حفظ العورات
د) مراعاة أدب الحوار

٥- تدل عبارة معاوية المشهورة " ولو أن بيني وبين الناس شعرة ما انقطعت" على صفة من صفاته، هي:

- أ) الحلم والعفو ب) الحكمة والذكاء ج) خشية الله تعالى
د) الشجاعة

٦- من وسائل تنمية الكلم الطيب مما يقع تحت مسؤولية الفرد نفسه:

- أ) تعزيز دور القدوة الحسنة
ب) نشر ثقافة الكلم الطيب
د) الحرص على الرقابة الذاتية
ج) تربية النساء على الكلم الطيب

٧- الصحابي الجليل الذي أمره النبي ﷺ على المدينة المنورة في غزوة أحد هو:

- أ) عبد الله بن أم مكتوم
ب) عتبان بن مالك
ج) سعد بن معاذ
د) علي بن أبي طالب

٨- مشاركة النبي ﷺ أصحابه في نقل تراب الخندق يوم الأحزاب، يدل على إحدى أخلاقياته في القيادة هي:

- أ) التواضع ب) القدوة الحسنة ج) تلمس حاجات الناس
د) توسيع الصلاحيات

٩- الموقع الذي يُسن الصلاة خلفه بعد الفراغ من الطواف بالкуبة المشرفة هو:

- أ) حجر إسماعيل عليه السلام
ب) الحجر الأسود
ج) مقام إبراهيم عليه السلام
د) الركن اليماني

١٠- فضل الله تعالى العالم على العابد لأنه:

- أ) نال أعلى المراتب العلمية
ب) له مكانته في المجتمع
ج) يعرف ما لا يعرفه غيره من الناس

١١- الموضع الذي يُسن مسحه دون تقبيله من الكعبة، هو:

- أ) الركن اليماني ب) الحجر الأسود ج) مقام إبراهيم عليه السلام
د) حجر إسماعيل عليه السلام

١٢- عين زبيدة هي قناة ضخمة لجر المياه على امتداد الطريق بين:

- أ) مكة والمدينة ب) مكة والكوفة ج) مكة والطائف
د) مكة والبصرة

١٣- "المبادئ والقواعد المستمدة من القرآن الكريم والسنّة النبوية التي تضبط علاقة مؤسسات الحكم ببعضها وعلاقتها

بالأفراد، وتضبط علاقة الدولة بغيرها من الدول"، هو مفهوم لـ:

- أ) القيادة والإدارة ب) القيم السياسية ج) أخلاقيات القيادة
د) أخلاقيات الإدارة

١٤- يُعد الخط العربي عند المسلمين من صور الفن:

- أ) الحركي ب) الصوتي ج) التشكيلي
د) البصري

١٥- من آثار القيم السياسية التي تظهر في ممارسات الأفراد والمجتمع:

- أ) المشاركة السياسية ب) طاعة الحاكم ج) الحرية
د) العدل والمساوة

١٦- من صفات الداعي الناجح الواردة في قوله تعالى: « قُلْ مَا أَسْأَلُكُمْ عَلَيْهِ مِنْ أَجْرٍ وَمَا أَنَا مِنَ الْمُتَكَلِّفِينَ »:

- أ) الالتزام بالأخلاق الحميدة
ب) الإخلاص في الدعوة إلى الله تعالى

- د) العلم وسعة الاطلاع
ج) التلطف مع المدعو

الصفحة الرابعة

٣٧- يعد اهتمام العامل بتنمية مهاراته وقدراته باستمرار ، ومتابعة المستجدات في مجال مهنته واحداً من أهم أخلاقه في العمل، وهو:

- أ) الأمانة ب) الإنقاذ ج) التعامل الحسن د) العدل

٣٨- جعل الإسلام الأساس في العلاقة بين العامل وصاحب العمل لضمان تحقيق العدالة:

- أ) الأمانة في العمل ب) التعامل الحسن ج) إبرام العقد بينهما د) العدل والمساواة

٣٩- قول النبي ﷺ: " نصر الله امرأ سمع منا حديثاً فبلغه كما سمعه " يدل على صورة من صور الأمانة، هي:

- أ) حفظ الأسرار ب) تقديم المشورة ج) إتقان العمل د) تبليغ العلم

٤٠- أداء الصلاة على وجهها الأكمل بأركانها وشروطها وهيئاتها، يعد من صور الأمانة في:

- أ) أداء التكاليف الشرعية ب) حسن التصرف بنعم الله تعالى ج) إتقان العمل د) تبليغ العلم

٤١- التحاق الشباب بالأعمال التطوعية والأندية الثقافية لحمايتهم من الانحلال الخلقي يعد من صور:

- أ) ملء الفراغ بما هو نافع ب) تدريب النفس على العفة ج) الحذر من بعض وسائل الإعلام

٤٢- من فوائد السياحة:

- أ) التعارف بين الشعوب

ج) الاعتدال في الإنفاق د) تجنب المظاهر السلوكية السيئة ب) اختيار الرفقة الصالحة

٤٣- الصحابي الذي وضع رأسه على التراب في طريق بلا معتذراً له بعدهما عيّره بأمه هو:

- أ) عمر بن الخطاب ب) أبو ذر الغفارى ج) أبو الدرداء د) أبو بكر الصديق

٤٤- من مظاهر حسن الاستعداد للصلاة:

- أ) تكبيرة الإحرام ب) دعاء الاستفتاح ج) استقبال القبلة د) ترديد الأذان

٤٥- ركن من أركان الصلاة عندما يقوم به العبد يكون بذلك أقرب على الله تعالى، وترك الانشغال بغيره، هو:

- أ) دعاء الاستفتاح ب) تكبيرة الإحرام ج) إحسان الوضوء د) استقبال القبلة

٤٦- من وسائل علو الهمة التي دل عليها قوله تعالى: «أَفَمَنْ يَمْسِي مُكِبًا عَلَى وَجْهِهِ أَهْدَى أَمَنْ يَمْسِي سَوِيًّا عَلَى صِرَاطٍ مُسْتَقِيمٍ»:

- أ) الطموح والغايات ب) العلم وإدارة المعرفة ج) القدوة الحسنة د) النظرة الإيجابية

٤٧- ولد العالم المسلم أبو الحسن الندوبي في الهند عام:

- أ) ١٩١٢ م ب) ١٩١٣ م ج) ١٩١٤ م د) ١٩١٥ م

٤٨- يدل قوله تعالى: «وَالذَّاكِرِينَ اللَّهَ كَثِيرًا وَالذَّاكِرَاتِ أَعَدَ اللَّهُ هُنَّ مَغْفَرَةً وَأَجْرًا عَظِيمًا» على أحد آثار الدعاء، هو:

- أ) بعث الطمأنينة في النفوس ب) رفع المنزلة والدرجة عند الله تعالى

ج) تحصيل المغفرة من الذنوب د) شمول الدعاء جميع الأوقات

٤٩- قول النبي ﷺ: "سبحانك اللهم وبحمدك وتبارك اسمك وتعالى جدك ولا إله غيرك" دعاء يفتح به المسلم:

- أ) يومه ب) أعماله المهمة ج) دخول المسجد د) صلاته

٥٠- تمكّن القائد المسلم موسى بن نصير من إعادة فتح جزيرة قبرص في زمن الخليفة الأموي:

- أ) الوليد بن عبد الملك ب) معاوية بن أبي سفيان ج) عبد العزيز بن مروان د) مروان بن عبد الملك

طلبة الدراسة الخاصة



ن ز ت

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠٢٠ / التكميلي

س د مدة الامتحان: ٤٥ ..
اليوم والتاريخ: الاثنين ٢٠٢١/١/٤
رقم الجلوس:

(وثيقة محمية/محدود)

المبحث : العلوم الإسلامية (التربية الأخلاقية) / الفصل الثاني
رقم المبحث: ١٤٢

الفرع: الأدبي

اسم الطالب:

اختر رمز الإجابة الصحيحة في كل فقرة مما يأتي، ثم ظلل بشكل غامق الدائرة التي تشير إلى رمز الإجابة في نموذج الإجابة (ورقة القارئ الضوئي) فهو النموذج المعتمد (فقط) لاحتساب علامتك، علمًا بأن عدد الفقرات (٢٥)، وعدد الصفحات (٣).

١- من وسائل تنمية الكلم الطيب مما يقع تحت مسؤولية الفرد نفسه:

ب) نشر ثقافة الكلم الطيب

أ) تعزيز دور القدوة الحسنة

د) الحرص على الرقابة الذاتية

ج) تربية النساء على الكلم الطيب

٢- الصحابي الجليل الذي أمره النبي ﷺ على المدينة المنورة في غزوة أحد هو:

ب) عتبان بن مالك

أ) عبد الله بن أم مكتوم

د) علي بن أبي طالب

ج) سعد بن معاذ

٣- مشاركة النبي ﷺ أصحابه في نقل تراب الخندق يوم الأحزاب، يدل على إحدى أخلاقياته في القيادة هي:

د) تفويض الصلاحيات

أ) التواضع

٤- الموقع الذي يُسْنِي الصلاة خلفه بعد الفراغ من الطواف بالкуبة المشرفة هو:

د) الركن اليماني

أ) حجر إسماعيل

ب) الحجر الأسود

ج) مقام إبراهيم

٥- فضل الله تعالى العالم على العابد لأنه:

ب) له مكانته في المجتمع

أ) نال أعلى المراتب العلمية

د) ينتفع بعلمه وينفع غيره

ج) يعرف ما لا يعرفه غيره من الناس

٦- الموضع الذي يُسْنِي مسحه دون تقبيله من الكعبة، هو:

د) حجر إسماعيل

أ) الركن اليماني

ب) الحجر الأسود

ج) مقام إبراهيم

٧- عين زبيدة هي قناة ضخمة لجر المياه على امتداد الطريق بين:

د) مكة والبصرة

أ) مكة والمدينة

ب) مكة والكوفة

ج) مكة والطائف

٨- المبادئ والقواعد المستمدة من القرآن الكريم والسنّة النبوية التي تضبط علاقة مؤسسات الحكم ببعضها وعلاقتها

بالأفراد، وتضبط علاقة الدولة بغيرها من الدول، هو مفهوم لـ:

د) أخلاقيات الإدارة

أ) القيادة والإدارة

ب) القيم السياسية

ج) أخلاقيات القيادة

د) البصري

أ) الحركي

ب) الصوتي

ج) التشكيلي

الصفحة الثانية

١٠ - من آثار القيم السياسية التي تظهر في ممارسات الأفراد والمجتمع:

- أ) المشاركة السياسية ب) طاعة الحاكم ج) الحرية د) العدل والمساوة

١١ - من صفات الداعي الناجح الواردة في قوله تعالى: «فُلْ مَا أَسَّلُكُمْ عَلَيْهِ مِنْ أَجْرٍ وَمَا أَنَا مِنَ الْمُتَكَلِّفِينَ»:

- أ) الالتزام بالأخلاق الحميدة ج) التلطيف مع المدعو
ب) الإخلاص في الدعوة إلى الله تعالى د) العلم وسعة الاطلاع

١٢ - يعد اهتمام العامل بتنمية مهاراته وقدراته باستمرار، ومتابعة المستجدات في مجال مهنته واحداً من أهم أخلاقه في العمل، وهو:

- أ) الأمانة ب) الإنقاذ ج) التعامل الحسن د) العدل

١٣ - جعل الإسلام الأساس في العلاقة بين العامل وصاحب العمل لضمان تحقيق العدالة:

- أ) الأمانة في العمل ب) التعامل الحسن ج) إبرام العقد بينهما د) العدل والمساواة

١٤ - قول النبي ﷺ: "نصر الله امرأ سمع منا حديثاً فبلغه كما سمعه" يدل على صورة من صور الأمانة، هي:

- أ) حفظ الأسرار ب) تقديم المشورة ج) إنقاذ العمل د) تبليغ العلم

١٥ - أداء الصلاة على وجهها الأكمل بأركانها وشروطها وهياتها، يعد من صور الأمانة في:

- أ) أداء التكاليف الشرعية ب) حسن التصرف بنعم الله تعالى ج) إنقاذ العمل د) تبليغ العلم

١٦ - التحاق الشباب بالأعمال التطوعية والأندية الثقافية لحمايتهم من الانحلال الخالي يعد من صور:

- أ) ملء الفراغ بما هو نافع ب) تدريب النفس على العفة

- ج) الحذر من بعض وسائل الإعلام د) استثمار طاقات الشباب

١٧ - من فوائد السياحة:

- أ) التعارف بين الشعوب ب) اختيار الرفقـة الصالحة

- ج) الاعتدال في الإنفاق د) تجنب المظاهر السلوكية السيئة

١٨ - الصحابي الذي وضع رأسه على التراب في طريق بلا لـ ﷺ معذراً له بعدما عيره بأمه هو:

- أ) عمر بن الخطاب ﷺ ب) أبو ذر الغفارـي ﷺ ج) أبو الدرداء ﷺ د) أبو بكر الصديـق ﷺ

١٩ - من مظاهر حسن الاستعداد للصلـة:

- أ) تكبيرة الإحرام ب) دعاء الاستفتاح ج) استقبال القبلـة د) تردـيد الأذـان

٢٠ - ركن من أركان الصـلة عندما يقوم به العبد يكون بذلك أقبل على الله تعالى، وترك الانشغال بغيره، هو:

- أ) دعاء الاستفتاح ب) تكبيرة الإحرام ج) إحسان الوضـوء د) استقبال القـبلـة

يتبع الصفحة الثالثـة

الصفحة الثالثة

- ٢١- من وسائل علو الهمة التي دل عليها قوله تعالى: **﴿أَفَمَنْ يَمْشِي مُكِبًا عَلَىٰ وَجْهِهِ أَهْدَىٰ أَمَّنْ يَمْشِي سَوِيًّا عَلَىٰ صَرَاطِ مُسْتَقِيمٍ﴾**
- أ) الطموح والغايات ب) العلم وإدارة المعرفة ج) القدوة الحسنة د) النظرة الإيجابية
- ٢٢- ولد العالم المسلم أبو الحسن الندوبي في الهند عام:
- أ) ١٩١٢ م ب) ١٩١٣ م ج) ١٩١٤ م د) ١٩١٥ م
- ٢٣- يدل قوله تعالى: **﴿وَالذَّاكِرِينَ اللَّهَ كَثِيرًا وَالذَّاكِرَاتِ أَعَدَ اللَّهُ لَهُمْ مَغْفِرَةً وَأَجْرًا عَظِيمًا﴾** على أحد آثار الدعاء، هو:
- أ) بعث الطمأنينة في النفوس ب) رفع المنزلة والدرجة عند الله تعالى ج) تحصيل المغفرة من الذنوب د) شمول الدعاء جميع الأوقات
- ٢٤- قول النبي ﷺ: "سبحانك اللهم وبحمدك وتبارك اسمك وتعالى جدك ولا إله غيرك" دعاء يفتح به المسلم:
- أ) يومه ب) أعماله المهمة ج) دخول المسجد د) صلاته
- ٢٥- تمكن القائد المسلم موسى بن نصير من إعادة فتح جزيرة قبرص في زمن الخليفة الأموي:
- أ) الوليد بن عبد الملك ب) معاوية بن أبي سفيان ج) عبد العزيز بن مروان د) مروان بن عبد الملك



«انتهت الأسئلة»