

ال Google

في الكيمياء



كل ما يبحث عنه الطالب

- * شرح مبسط وسهل
- * أمثلة محلولة
- * جميع الأسئلة و الأمثلة الواردة في الكتاب
- * بالاضافة لأسئلة خارجية و وزارية
- * أوراق عمل و اختبارات ذاتية نهاية كل فصل

الأستاذ محمد الحنيني

للمناهج الجديد ٢٠١٨/٢٠١٩

الفرع العلمي

الفرع الزراعي

فرع الإقتصاد المنزلي



0787159759

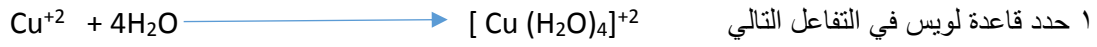


مبدعين الكيمياء # توجيهي

أسئلة وزارية هامة جدا (2008 - 2018)

الوحدة الأولى (الأحماض والقواعد)

أختر رمز الأجابة الصحيحة في كل مما يلي



(أ) H_2O (ب) $4H_2O$ (ج) Cu (د) Cu^{+2}

٢ الحمض وفق مفهوم برونستد - لوري هو

(أ) مانحة للإلكترون (ب) مانحة للبروتون (ج) مستقبلة للإلكترونات (د) مستقبلة للإلكترونات

٣ اي الاتية تعد قاعدة وفق مفهوم لويس

(أ) Zn^{+2} (ب) HF (ج) NH_3 (د) $NaCl$

٤ اي من الاتية فشل ارهينيوس في تفسير السلوك الحمضي أو القاعدي لمحلوله المائي

(أ) HF (ب) NaF (ج) $NaOH$ (د) $HCOOH$

٥ القاعدة وفق مفهوم برونستد - لوري هي

(أ) مانحة للإلكترون (ب) مانحة للبروتون (ج) مستقبلة للإلكترونات (د) مستقبلة للبروتون

٦ اي الاتية تعد قاعدة وفق مفهوم لويس

(أ) Zn^{+2} (ب) HF (ج) NH_3 (د) $NaCl$

٧ ان اضافة الملح $RCOONa$ للحمض $RCOOH$ يؤدي الى

(أ) زيادة PH (ب) تقليل PH (ج) تقليل Ka (د) زيادة $[H_3O^+]$

٨ اي من الاتية فشل ارهينيوس في تفسير السلوك القاعدي لمحلوله المائي

(أ) HF (ب) NH_3 (ج) $NaOH$ (د) $HCOOH$

٩ قاعدة لويس فيما يلي هي

(أ) H_3O^+ (ب) NCl_3 (ج) NH_4^+ (د) Fe^{+3}

١٠ المادة التي تزيد من تركيز H^+ عند اذابتها بالماء تسمى

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

١١ اي من الاتية يعد قاعدة وفق مفهوم لويس

(أ) HNO_3 (ب) H_2O (ج) NH_4^+ (د) HCN

١٢ أي من الاتية عجز ارهينيوس عن تفسير الخواص الحمضية لمحلوله

(أ) $NaOH$ (ب) HCl (ج) NH_4Cl (د) $HCOOH$

١٣ أي الأتية تعد مادة أمفوتيرية

(أ) HCO_2^- (ب) HCO_3^- (ج) SO_3^{-2} (د) $CH_3NH_3^+$

١٤ أحد الأتي تسلك سلوكا حمضيا وفق مفهوم لويس فقط

(أ) NH_4^+ (ب) OH^- (ج) NF_3 (د) Ni^{+2}

١٥ ان اضافة الملح $HCOONa$ الى محلول حمض $HCOOH$ تؤدي الى

(أ) زيادة K_b (ب) خفض PH (ج) زيادة $[H_3O^+]$ (د) زيادة $[OH^-]$

١٦ المادة التي تسلك سلوك القاعدة وفق مفهوم ارهينيوس هي

(أ) NH_3 (ب) KOH (ج) HCl (د) Ni^{+2}

١٧ المادة التي تزيد من تركيز ايون الهيدروكسيد OH^- عند اذابتها بالماء تسمى

(أ) حمض لويس (ب) قاعدة لويس (ج) قاعدة ارهينيوس (د) قاعدة برونستد-لوري

١٨ اي من محاليل الاملاح الاتيه المتساوية بالتركيز في التركيز له اقل PH

(أ) NH_4Cl (ب) $NaCl$ (ج) $HCOONa$ (د) KF

١٩ اي الاتية تمثل قاعدة لويس

(أ) Cu^{+2} (ب) CN^- (ج) NH_4^+ (د) HCl

٢٠ المحلول الذي له اقل PH من بين المحاليل الاتيه المتساوية بالتركيز

(أ) $NaCl$ (ب) KCN (ج) NaF (د) NH_4Cl

٢١ أي من محاليل الأملاح الاتية قاعدي التأثير

(أ) $HCOONa$ (ب) $NaCl$ (ج) NH_4Cl (د) $NaNO_3$

٢٢ المادة التي تعد حمض حسب مفهوم لويس فقط

(أ) HCl (ب) CN^- (ج) $HCOOH$ (د) Cu^{+2}

٢٣ الحمض القوي من الاتية هو

(أ) H_2CO_3 (ب) H_2SO_3 (ج) HNO_3 (د) HF

٢٤ الحمض الضعيف من الاتية

(أ) HI (ب) HBr (ج) HNO_3 (د) HF

٢٥ المادة التي تسلك كحمض وفق مفهوم لويس فقط هي

(أ) NH_4^+ (ب) HCl (ج) Ni^{+2} (د) $HCOO^-$

الوحدة الثانية (التأكسد والاختزال)

أختر رمز الأجابة الصحيحة في كل مما يلي

١ عدد تأكسد Cl في المركب HClO تساوي

(أ) -١ (ب) -٢ (ج) +١ (د) +٢

٢ إحدى العبارات الآتية صحيحة في ما يتعلق بالخلية الغلفانية

(أ) إشارة E^0 موجبة (ب) التفاعل غير تلقائي (ج) يحدث التأكسد عند المهبط (د) شحنة المهبط سالبة

٣ عدد تأكسد الأكسجين (O) يكون -١ في المركب

(أ) F_2O (ب) Cl_2O (ج) H_2O_2 (د) MgO

٤ في الخلية الغلفانية

(أ) التفاعل غير تلقائي (ب) التأكسد على المهبط (ج) المصعد سالب (د) تتحول الطاقة من كهربائية الى كيميائية

٥ الاختزال عملية يحدث فيها

(أ) زيادة في عدد التأكسد (ب) نقص في عدد التأكسد

(ج) زيادة في عدد الشحنات الموجبة (د) نقص في الشحنات السالبة

٦ في التفاعل الآتي الذي حدث لها تأكسد هي $Cr^{+3} + C_2H_4O \leftarrow Cr_2O_7^{-2} + C_2H_6O$

(أ) Cr (ب) O (ج) H (د) Cr

٧ عدد تأكسد الأكسجين (صفر) يكون في

(أ) OH^{-1} (ب) O_2 (ج) OF_2 (د) H_2O

٨ عدد تأكسد الهيدروجين (-١) يكون في

(أ) NaH (ب) H_2O (ج) HCl (د) H_2

٩ إحدى العبارات الآتية صحيحة في ما يتعلق بالخلية الغلفانية

(أ) إشارة E^0 سالبة (ب) التفاعل تلقائي (ج) يحدث الاختزال عند المصعد (د) شحنة المهبط سالبة

١٠ خلية غلفانية من قطبي Cd (E^0 اختزال = -٠,٤٠ فولت) و Zn (E^0 اختزال = -٠,٧٦ فولت) فإن العبارة الصحيحة هي

(أ) تزداد كتلة Cd (ب) تزداد كتلة Zn (ج) يتأكسد قطب Cd (د) يختزل Zn^{+2}

١١ يحدث اختزال للكبريت في SO_2 عند تحوله الى

(أ) SO_4^{-2} (ب) SO_3 (ج) S_2O_3 (د) SO_3^{-2}

١٢ اذا علمت ان E^0 اختزال ($Co^{+2} = -٠,٢٨$ فولت ، $Ni^{+2} = -٠,٢٥$) فولت فإن E^0 للخلية الغلفانية التي قطباها (Ni ، Co) يساوي بالفولت

(أ) -٠,٥٣ (ب) ٠,٥٣ (ج) -٠,٣ (د) ٠,٣

١٣ عدد تأكسد اليود (I) في IO_3^- هو

(أ) ١+ (ب) ٣+ (ج) ٤+ (د) ٥+

١٤ اعلى تأكسد للنيتروجين N يكون في

(أ) N_2H_4 (ب) NH_3 (ج) NO_2^- (د) NO_3^-

١٥ في الخلية الغلفانية يكون

(أ) جهد الخلية سالب (ب) التفاعل غير تلقائي (ج) يحدث الاختزال عند المهبط (د) شحنة المهبط سالبة

١٦ عدد تأكسد B في المركب $NaBH_4$ هو

(أ) ٣- (ب) ١- (ج) ١+ (د) ٣+

يمكنك أيجاد الدوسيات الخاصة بمادة
الكيمياء لمنهاج 2001 و أوراق العمل
والمكتفات على موقع الأوائل .
للأستفسار 078 71 59 7 59

إيلي