

المتميز في الكيمياء

أوراق عمل وأسئلة مراجعة للكيمياء

المنهاج الجديد
٢٠١٧-٢٠١٨

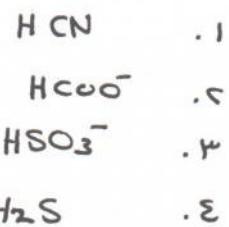
الاستاذ
خالد
الزكارنه

إعداد الاستاذ خالد زكارنه

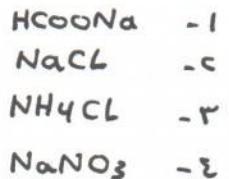
٧٨٨١٧٧٥٧

<p>١٠. حبيبة الـ NH_4^+ في الماء</p> <p>(NH_4Cl, NH_3)</p> <p>NH_4^- .١ NH_4^+ .٢ NH_3 .٣ NH_3^+ .٤</p>	<p>١٠. حبيبة الـ NH_4^+ في الماء</p> <p>(NH_4Cl, NH_3)</p> <p>NH_4^- .١ NH_4^+ .٢ NH_3 .٣ NH_3^+ .٤</p>
<p>١١. ابي العلاج عند اضافة NaCl الى H_2S</p> <p>HCOONa .١ KCl .٢ NH_4Cl .٣ NaNO_3 .٤</p>	<p>١١. ابي العلاج عند اضافة NaCl الى H_2S</p> <p>HCOONa .١ KCl .٢ NH_4Cl .٣ NaNO_3 .٤</p>
<p>١٢. ابي الحمض اقل pH</p> <p>HCl .١ HCOOH .٢ HF .٣ HCN .٤</p>	<p>١٢. ابي الحمض اقل pH</p> <p>HCl .١ HCOOH .٢ HF .٣ HCN .٤</p>
<p>١٣. ابي لقراءة اقل pH</p> <p>الاستاذ خالد زكارنة</p> <p>NH_3 .١ CH_3NH_2 .٢ NaOH .٣ NH_2OH .٤</p>	<p>١٣. ابي لقراءة اقل pH</p> <p>الاستاذ خالد زكارنة</p> <p>NH_3 .١ CH_3NH_2 .٢ NaOH .٣ NH_2OH .٤</p>
<p>١٤. ابي لايه مثل ارھیترسی فنیره</p> <p>HCl .١ NaOH .٢ HF .٣ HCOO Na .٤</p>	<p>١٤. ابي لايه مثل ارھیترسی فنیره</p> <p>BF_3 .١ $\text{Mg}(\text{OH})_2$.٢ Br^- .٣ Fe^{+3} .٤</p>
<p>١٥. مادة تزيد من H^+ عند اذابتها</p> <p>١. حمض لويس ٢. حمض بروتونه لوبي ٣. حمض ارھیترس ٤. قاعدة ارھیترس</p>	<p>١٥. مادة تزيد من H^+ عند اذابتها</p> <p>١. حمض لويس ٢. حمض بروتونه لوبي ٣. حمض ارھیترس ٤. قاعدة ارھیترس</p>
<p>١٦. ابي الـ Al(OH)_3 = ابي Al(OH)_3 يتميز</p> <p>١. Cl^- .١ ٢. Br^- .٢ ٣. I^- .٣ ٤. F^- .٤</p>	<p>١٦. ابي الـ Al(OH)_3 = ابي Al(OH)_3 يتميز</p> <p>١. Cl^- .١ ٢. Br^- .٢ ٣. I^- .٣ ٤. F^- .٤</p>
<p>١٧. الاستاذ خالد زكارنة</p>	<p>المتميز في الكيمياء ٧٨٨١٧٧٥٠٧</p>

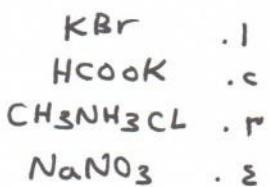
١٩. سلسلة كحضن مقاعدة .



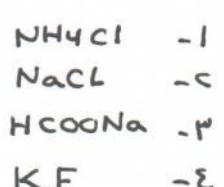
١٣. أي محايل الأملاح قاعدي التأثير



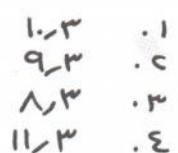
٢٠. ما هي حمضيات التأثير .



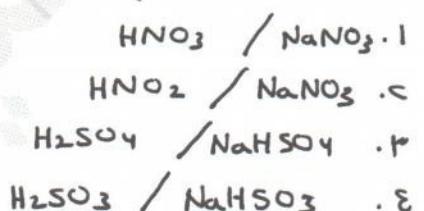
١٤. أي محايل الأملاح أقل pH .



٢١. قصبة pH ل محلول $\text{Ba}(\text{OH})_2$ تركيزه 0.07 مول/لتر (لوه = ٧٠.٠٧)



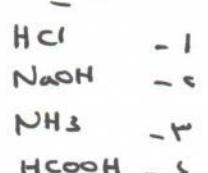
١٥. محلول منظم .



٢٢. اضافة HCOONa إلى "ملح" الحمض مابين pH

- ١. تزداد
- ٢. تقل
- ٣. تتبع تابته
- ٤. تأتي

١٦. أي الأبيض مثل أرهنيوس في تفسير سلوكه .

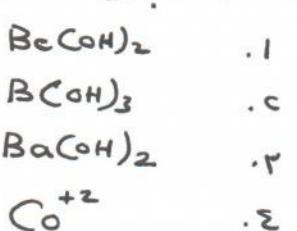


٢٣. اضافة مع "الماء" القاعدة

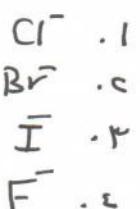
pH خاف NH₃

- ١. تزداد
- ٢. تقل
- ٣. تتبع تابته
- ٤. تأتي

١٧. لا تعتبر من حوض لوري .



٢٤. اصدارونا = ٢١٥٣٧١ سميـه .



١٨. عند اضافة KCN إلى NH₃ في محلول pH

- ١. تزيد
- ٢. تقل
- ٣. تتبع تابته
- ٤. تأتي

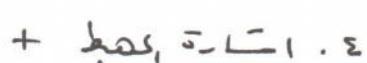
الكتالوج لـ مختزال

أوراق عمل في الكيمياء



٦ -	.١
٣ +	.٢
٢ +	.٣
٤ +	.٤

٢. أي العمليات تتفق في خلية التحليل
- ١.٣ أستارة كصود - ١.١ أستارة E^- سالبة



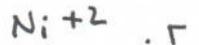
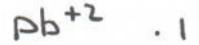
٣. إذا تم تحليل محلول $NaCl$ الذي يتكون عن لمحيط هو



٤. عدد تأثير الأوكسجين (-٢) $\frac{1}{3}$



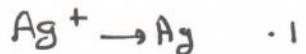
٥. العامل المختزال في التفاعل



٦. نواع التحليل لمحلوط محلول $CuCl_2$ و MgI_2 و I_2 و Cu و H_2 و Cl_2 و Mg و Ag



٧. أي العمليات التي يتوافر فيها عامل مختزال.



٨. الـ مختزال عملية يعمل فيها

٩. زيادة في عدد التأثير.

١٠. زيادة في أسترة = موجبة

١١. نقص عدد التأثير

١٢. تغير في الحنا = سالبة

الثالث بـ بـ خـرـال

٩. في صلبة قليل محلول KBr بـ بـ خـرـال تكونه عنه المصعد.

Br_2 . ٣

K . ٤

O_2 . ١

H_2 . ٢

١٠. عدد تـاـركـة $O = 1 - \frac{1}{2}$

Na_2O_2 . ٣

OF_2 . ٤

Na_2O . ١

O_2F_2 . ٣

١١. في صلبة الملعقة

١. التفاعل غير المقامي

٢. التـاـركـة على المـطـبـ

٣. الصـمـدـ سـابـ

٤. تتـوـلـ بـطـانـةـ منـ كـصـرـ بـابـيـهـ إـلـىـ سـيـاسـيـهـ

١٢. في عـلـيلـ مـصـصـورـ $MgCl_2$ يـنـتـجـ عـنـ مـصـعـدـ

١. غـازـ هـيـروـجـينـ

٢. غـازـ نـفـرـ

٣. غـازـ آـجـيـنـ

٤. مـحـتـسـورـ

٥. قـصـيرـ

٦. بلـدـ رـسـومـ

٧. نـيـكلـ

٨. بلاـنـ

١٣. أـصـدـ مـلـونـ = قـطـبـ الـحـيـوـنـ العـيـارـ

١. اـصـدـ

٢. بلـدـ رـسـومـ

٣. مـلـونـ

٤. مـلـونـ

١٤. فـلـقـيـ طـبـاحـاـ (Zn, Cu) مـاـنـ E^\circ = C_u E^\circ = Zn E^\circ

١. -

٢. +

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥٤٣

$E^\circ = Zn E^\circ - C_u E^\circ$

٣. - ٠٥٤٣

٤. + ٠٥

١. في التفاعل $A + 3B \rightarrow 2C + 2D$ اذا كان معدل سرعة استهلاك $A = B$ = ٣ د. حول / لتر . ت مات معدل سرعة استهلاك A

أ - ٣٠ د. ب - ٦٠ د. ج - ١٠ د.

٢. في التفاعل $A + B \rightarrow A + B$ عند مضاعفة $[A]$ مرتين ويبات $[B]$ تتضاعف .
المرتدة مرتين وعند مضاعفة $[B]$ مرتين تتضاعف المرتدة مرتين .

$I = B, I = A - S$ $I = A - S$ $I = B$ $C = A - B$ $T = B, I = A - S$



٣. يجعل العامل المساعد على تخفيف .

٤. ΔH . ج - سرعة التفاعل .
ب - طاقة إلحادية .
ج - سرعة التفاعل .

٥. اذا كانت انتقامته لمواد التفاعل B وطاقة استطاع للتفاعل اقل من انتقامته
٦. مات طاقة العقد المطلق .

٧. د . ج . ٢ . ب . ٤ . ٨ .

٧. اذا كان قانون المرتدة $S = [B][A]K$ وانتقض حبيب مواد لنصف
خان سرعة التفاعل تتضاعف

٨. مرتين .
ج . ٨ . مرات .
ب . ٤ . مرات .

٩. اذا كانت قانون المرتدة $S = [B][A]K$ اذا تتضاعف $[B]$
١٠. مرات .
وتصاعدت المرتدة ٣ مرات فاسم مرتبة تتضاعف $[A]$

١١. ٣ . ج - ٨ . ب . ٦ .



٧. زيادة سطح المواد لتعاشه يعلم على

٤٠. زراعة عدد التсадيات بين دخالق الودا لتفاعله

بـ. زيادة طاقة وضع الوارد المقاوله

ج.- تقليل عدد التمادحات

د. زيارة مأتمه دفع الماء الناجي

٨. في التفاعل $2\text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$ أي العبارات صحيحة.

$$N_2O_5 \quad \bar{a}_{\text{gas}} = NO_2 \quad \bar{a}_{\text{gas}} \cdot \frac{1}{2}$$

N_2O_5 \rightarrow NO_2 نصف سرعة . ب

جـ . سـ رـ هـ = نـ صـ فـ سـ رـ هـ

٥- سرقة ضدن $\frac{O_2}{N_{205}}$

٩. في تفاعل ما اذا كانت نسبة التفاعل لاحدى المواد المتفاعله = ٣ وتضاعف تريليزها مرتين مرتين تضاعف نسبة التفاعل .

٩ . س ٨ . س ٣ . س ٧ . س



١- أي العبارات صحيحة.

٥. كثافات صامة ضع التغاعل تعلم سرعة التعامل

بـ . يقل عدد التصادمات بزيادة الحرارة

جـ . يزداد معدل الماء الحراري بزيادة الحرارة
دـ . حمـة التعداد يـا تـعـودـي الـكـمـةـ تـكـونـ تـفـ

$A \rightarrow 2\beta$ اذ انجزت تجزيئ A بن (٢٠٪ - ٣٠٪) ميدلر

$A = \frac{\text{سرعة استهلاك}}{\text{معدل خان}} \times 100$

S. S. A. S. C. G.

八
·
二

٢٠

۱۰۷

$$[A]^3 = \overbrace{[A][A][A]}^{\text{خادعاً هنالك}} = [B][A]^k$$

و [B] سرتين كل مرّة تتصافف سرّة التّنّاعل.

۵ . ۷۸

卷之二

卷之三

卷之二

١٠. طامة السُّبْط بـ. الحقة لِكَفْط جـ. سرية التَّعَالِيل دـ. H

١٤. حافظت ببرقة سا = \overline{CABJK} . دتم زليدة حبي بوعاد اكـ المعنـه مـن بـرـقة التـعـاـلـ تـصـبـحـ .

- 17-5 A. 1 17-5 A. 2

١٥. قانون لستة $= s = [A]K^{[B]}[C]$ فإذا زاد $[B]$ سرت على $[A]$ إلى النصف ثانية لستة المفاعل.

۱۰. تبعیت آبہ ب. تزدراز ۲۱ مرہ ج. تقلای ۱/۸ د. تزدراز لفظی

١٦. في التفاعل $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ إذا كانت كثافة الغاز المذكورة في الماء هي 0.0022 g/l ، فما هي كثافة الغاز المذكور في الغلاف الجوي؟

- ٢٥٣ . جزء . ٢ .



^{١٧} سرعة التفاعل التي يمكن عندها:

- ٤- تزداد المراة بـ تزداد مساحة ضم المفاعلات

۵. کل حاذکر .

أ. نقصان لتركيز
ب. نقصان K
ج. لا تتنافر
د. زرادة عدد
المتصارعات
باعتبار عامل
المتصارعات
الخفايا.

١٩. سرعة التفاعل اعلى جانبين .

- أ. براية التفاعل ب. تهابية التفاعل ج. بعد صفي اثواب د. وسط التفاعل

٢٠. في التفاعل $A + 2B \rightarrow A - 2B$ مان العلاقة التي تحمل [B] مع الزمن .



٢١. في التفاعل $A + 3B \rightarrow 2E$ ثانية سرعة C سادى .

- أ. منففة سرعة A
ب. نصف سرعة A
ج. ضعف سرعة B
د. نصف سرعة B



٢٢. وجود العامل السايد لا يُشرفي

- أ. العت بسط
ب. سرعة التفاعل
ج. ΔH
د. طامة التسط

٢٣. في التفاعل $(A + B \rightarrow C + D)$ مان سرعة التفاعل التي تزداد .

- أ. الدمامي
ب. الامامي
ج. العكسى
د. بلا يوشى

٢٤. عند زراعة درجة الحرارة في تفاعلما ، تكون قيمة طامة التسط للتفاعل الدمامي .

- أ. انزداد
ب. انقل
ج. انزداد ثم انقل
د. بقى ثابت

