

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



محمد البلاطي

الملف أسئلة اختبار القصير من منصة البلاطي

موقع المناهج ⇌ المناهج الكويتية ⇌ الصف الحادي عشر العلمي ⇌ كيمياء ⇌ الفصل الثاني

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي



روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

[امتحان قصير حادي عشر كيمياء](#)

1

[امتحان الفترة الرابعة 2016](#)

2

[امتحان الفترة الثانية 2016 2017](#)

3

[تطبيقات على الخلايا الحلقانية](#)

4

[مراجعة](#)

5

# توقعات ليلة الامتحان أسئلة امتحانات تجريبية قصير (أ)



## الكيمياء

الفصل الدراسي الثاني

2025 - 2024

### السؤال الأول:

(P) ضع علامة ( ✓ ) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (2x0.5)

1 - في التفاعل التالي:  $Fe^{2+}_{(aq)} \rightarrow Fe^{3+}_{(aq)}$  يكون عدد الإلكترونات المفقودة يساوي :

1e<sup>-</sup> ( )      2e<sup>-</sup> ( )      3e<sup>-</sup> ( )      5e<sup>-</sup> ( )

2 - جميع التفاعلات التالية من تفاعلات الأكسدة والاختزال عدا واحدة:

( ) الإحلال المفرد      ( ) تفاعلات الأحماض والقواعد (التعادل)

( ) تفاعلات التحلل (الانحلال)      ( ) تفاعلات الاحتراق



(P) أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها: (2x0.5)

1 - عدد التأكسد للأكسجين في المركب ( K<sub>2</sub>O<sub>2</sub> ) يساوي .....

2 - يلزم لإتمام التغير التالي:  $2NH_3 \rightarrow N_2$  وجود عامل .....

### السؤال الثاني:

(P) علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: (1x1)

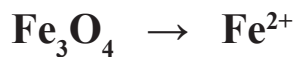
- يبهت لون محلول كبريتات النحاس (II) الأزرق حتى يختفي كلياً بعد بضع ساعات من غمر شريحة خارصين فيه.

(P) الرسم المقابل يمثل نصف خلية خارصين قياسية ونتيجة لحالة الاتزان فيها: (1 درجة)



كتابة الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية القياسية .....

(P) زن نصف التفاعل التالي بطريقة (انصاف التفاعلات) في الوسط الحمضي : (1x1)



### السؤال الأول:

(P) ضع علامة ( ✓ ) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (2x0.5)

1 - تفاعل الأكسدة والاختزال التالي:  $Fe + Ni^{+2} \rightarrow Fe^{+2} + Ni$  يدل على أن:

( ) كاتيون النيكل قد تأكسد لأنه اكتسب إلكترونين ( ) ذرة الحديد قد تأكسد لأنها فقدت إلكترونين

( ) الحديد عامل مؤكسد ( ) كاتيون النيكل عامل مختزل

2 - عند تفاعل عنصر الخارصين مع محلول كبريتات النحاس II الأزرق اللون فإن جميع ما يلي يحدث عدا:

( ) يزداد تركيز كاتيونات الخارصين في المحلول ( ) تزداد شدة اللون الأزرق للمحلول

( ) تترسب طبقة من النحاس على سطح الخارصين ( ) يتآكل سطح الخارصين المغمور في المحلول

(P) أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها: (2x0.5)

1 - عدد التأكسد للكروم في الأيون  $Cr_2O_7^{2-}$  يساوي .....

2 - التفاعلات التي لا يصاحبها انتقال للإلكترونات تسمى تفاعلات .....

### السؤال الثاني:

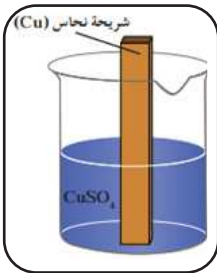
(P) استخدم المفاهيم الموضحة امامك ومنها نظم خريطة المفاهيم التالية: (4x0.25)

(أكسدة – اختزال- فقد إلكترونات- اكتساب إلكترونات)

الأكسدة والاختزال



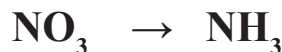
(P) الرسم المقابل يمثل نصف خلية النحاس القياسية ونتيجة لحالة الاتزان فيها: المطلوب:



كتابة المعادلة التي تمثل حالة الاتزان في نصف الخلية:

.....

(P) زن نصف التفاعل التالي بطريقة (انصاف التفاعلات) في الوسط الحمضي : (1x1)



مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق،،،

### السؤال الأول:

(P) ضع علامة ( ✓ ) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (2x0.5)

1 - عدد التأكسد للكبريت في أحد المركبات التالية يساوي  $(2^+)$  هو:

$H_2S$  ( )  $MgS_2O_3$  ( )  $Na_2SO_3$  ( )  $CaSO_4$  ( )

2 - في التفاعل التالي:  $2FeCl_3 + 2H_2O + SO_2 \rightarrow 2HCl + H_2SO_4 + 2FeCl_2$

( ) يعتبر  $FeCl_3$  عامل مختزل ( ) يعتبر  $H_2SO_4$  ناتج عملية الأكسدة

( ) يعتبر  $SO_2$  عامل مؤكسد ( ) يعتبر  $HCl$  ناتج عملية الإختزال



(B) أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها: (2x0.5)

1 - التغير الكيميائي التالي:  $BiO_3 \rightarrow Bi^{3+}$  يعتبر عملية .....

2 - تعتبر تفاعلات الانحلال (التحلل) من تفاعلات .....

### السؤال الثاني:

(P) علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: (1x1)

- التفاعل التالي:  $HCl_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \rightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(l)}$  لا يعتبر من تفاعلات الأكسدة والاختزال.

.....  
.....

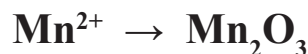
(B) إذا علمت أن الرمز الاصطلاحي لنصف خلية الهيدروجين القياسية هو:



المطلوب: كتابة المعادلة التي تمثل حالة الاتزان في نصف الخلية:

.....

(M) زن نصف التفاعل التالي بطريقة (انصاف التفاعلات) في الوسط الحمضي : (1x1)





### السؤال الأول:

- (P) ضع علامة ( ✓ ) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (2x0.5)
- 1 - يعتبر التحول  $(\text{ClO}^-)$  إلى  $(\text{ClO}^{3-})$  تفاعل أكسدة. ( X )
  - 2 - تفاعلات الاحلال المفرد من تفاعلات الأكسدة والاختزال. ( ✓ )

(P) أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها: (2x0.5)

- 1 - عدد التأكسد للفانديوم ( V ) في الأيون  $[\text{V}(\text{OH})_4]^+$  يساوي .....
- 2 - يسمى النظام الذي يحتوي على الفلز الموضوع في محلول تركيز أيوناته 1M عند  $25^\circ\text{C}$  وتحت ضغط 101Kpa باسم .....

### السؤال الثاني:

(P) قارن بين كل مما يأتي: (2x0.5)

وجه المقارنة	العامل المؤكسد	العامل المختزل
$\text{NO}_2^-(\text{aq}) + \text{Al}(\text{s}) \rightarrow \text{NH}_3(\text{g}) + \text{AlO}_2^-(\text{aq})$	.....	.....

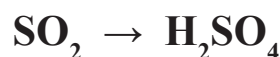
(P) الرسم المقابل يمثل وضع ساق من الخارصين في محلول كبريتات النحاس  $(\text{CuSO}_4)$  والمطلوب: ماذا يحدث لكل من:



كتلة شريحة الخارصين ..... (تقل-تزداد-تبقى ثابتة).

تركيز كاتيونات النحاس في المحلول ..... (يقل-يزداد-يبقى ثابت).

(P) زن نصف التفاعل التالي بطريقة (انصاف التفاعلات) في الوسط الحمضي : (1x1)



اسم الطالب/ ..... الشعبة/.....

### السؤال الأول:

- (p) ضع علامة ( ✓ ) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (2x0.5)
- 1 - عدد التأكسد للهيدروجين في مركب هيدريد الليثيوم والألومنيوم (LiAlH<sub>4</sub>) يساوي (x) (+1).
  - 2 - تفاعلات الاحتراق تعتبر من تفاعلات الأكسدة والاختزال. (✓)
- (ب) أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها: (2x0.5)
- 1 - يسلك ثاني أكسيد الكبريت SO<sub>2</sub> في التفاعل التالي SO<sub>2</sub> + Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub><sup>-2</sup> → Cr<sup>+3</sup> + SO<sub>4</sub><sup>-2</sup> كعامل .....
  - 2 - عند وضع ساق من الخارصين في محلول كبريتات النحاس II (CuSO<sub>4</sub>) ..... تركيز ايون النحاس

### السؤال الثاني:

(p) قارن بين كل مما يأتي: (2x0.5)

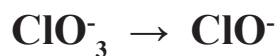
وجه المقارنة	2NH <sub>3</sub> → N <sub>2</sub>	SO <sub>4</sub> <sup>-2</sup> → SO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>
يحتاج إتمامه إلى عامل (مؤكسد - مختزل)	.....	.....

(ب) الرسم المقابل يمثل وضع ساق من الخارصين في محلول كبريتات النحاس II (CuSO<sub>4</sub>). والمطلوب:



هل يمكن الحصول على تيار كهربائي ..... ولماذا .....

(م) زن نصف التفاعل التالي بطريقة (انصاف التفاعلات) في الوسط الحمضي : (1x1)



### السؤال الأول:

(P) ضع علامة ( ✓ ) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (2x0.5)

1 - جميع التفاعلات التالية من تفاعلات الأكسدة والاختزال عدا واحدة:

( ) الإحلال المفرد ( ) تفاعلات الترسيب ( ) تفاعلات التحلل ( ) تفاعلات الاحتراق

2 - عدد التأكسد للأوكسجين يساوي (+1) في أحد المركبات التالية:

BaO<sub>2</sub> ( ) MnO<sub>2</sub> ( )

O<sub>2</sub>F<sub>2</sub> ( ) OF<sub>2</sub> ( )



(B) أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها: (2x0.5)

1 - نصف التفاعل التالي:  $Zn \rightarrow ZnO_2^{-2}$  يمثل عملية .....

2 - عدد تأكسد النحاس في المركب  $Cu(NO_3)_2$  يساوي .....

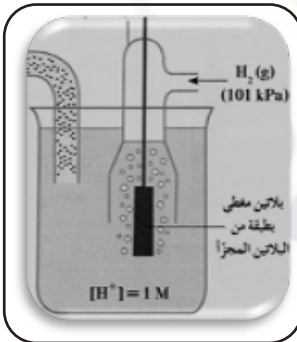
### السؤال الثاني:

(P) علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: (1x1)

- لا يتولد تيار كهربائي عند غمر قطب من الخارصين في محلول كبريتات النحاس II.

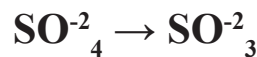
.....  
.....

(B) الرسم المقابل يمثل نصف خلية الهيدروجين القياسية والمطلوب:



كتابة الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية القياسية .....

(M) زن نصف التفاعل التالي بطريقة (انصاف التفاعلات) في الوسط الحمضي: (1x1)





### السؤال الأول:

(P) ضع علامة ( ✓ ) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (2x0.5)



( ) لا يمثل تفاعل أكسدة واختزال ( ) يمثل عملية اختزال لـ HCl

( ) يمثل تفاعل أكسدة واختزال ( ) يمثل أكسدة لـ NaOH



( ) عامل مؤكسد ( ) عامل مختزل

( ) عامل مؤكسد و عامل مختزل ( ) لا يمثل عامل مؤكسد او عامل مختزل

(B) أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها: (2x0.5)

1 - عند وضع ساق من الخارصين في محلول كبريتات النحاس II ( $\text{CuSO}_4$ ) .....  
تركيز محلول كبريتات الخارصين.

2 - عدد تأكسد الحديد في المركب  $\text{Fe}(\text{CN})_3$  يساوى .....

### السؤال الثاني:

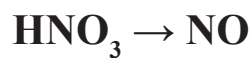
(P) علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: (1x1)

- تكون طبقة بنية اللون من ذرات النحاس (Cu) على سطح شريحة الخارصين عند غمرها بمحلول  $\text{CuSO}_4$

(B) قارن بين كل مما يأتي: (2x0.5)

وجه المقارنة	نصف خلية الهيدروجين القياسية	نصف خلية الخارصين القياسية
كتابة الرمز الاصطلاحي	.....	.....

(H) زن نصف التفاعل التالي بطريقة (انصاف التفاعلات) في الوسط الحمضي : (1x1)



### السؤال الأول:

(p) ضع علامة ( ✓ ) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (2x0.5)

يستخدم غاز الكلور لاستخلاص البروم من ماء البحر طبقا للتفاعل التالي الذي يحدث في وسط مائي :



1 - والمادة التي تعمل كعامل مؤكسد في التفاعل السابق هي :

$\text{Br}^-$  ( )  $\text{Cl}_2$  ( )  $\text{Cl}^-$  ( )  $\text{Na}^+$  ( )

2 - التفاعل التالي:  $2\text{H}_2\text{O}_{2(aq)} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}_{(l)} + \text{O}_{2(g)}$  فيه جميع الإجابات صحيحة عدا:

( ) الأكسجين ناتج من عملية أكسدة  
( ) الماء ناتج من عملية اختزال  
( ) يعتبر  $\text{H}_2\text{O}_2$  عامل مؤكسد وعامل مختزل  
( ) لا يعتبر تفاعل أكسدة واختزال

(p) أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها: (2x0.5)

1 - التغير الكيميائي التالي :  $\text{IO}_3^- \rightarrow \text{I}^-$  يعتبر عملية .....

2 - عدد التأكسد للكروم في الأيون  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$  يساوي .....

### السؤال الثاني:

(p) ماذا يحدث في كل مما يأتي:

- لتركيز كاتيونات النحاس  $[\text{Cu}^{+2}]$  عند وضع ساق من الخارصين في محلول كبريتات النحاس II:

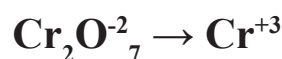
التوقع: .....

السبب: .....

(p) قارن بين كل مما يأتي: (2x0.5)

وجه المقارنة	$\text{Cd}^{2+} / \text{Cd}$	$\text{Al}^{3+} / \text{Al}$
كتابة المعادلة التي تمثل حالة الاتزان في نصف الخلية القياسية	.....	.....

(م) زن نصف التفاعل التالي بطريقة (انصاف التفاعلات) في الوسط الحمضي : (1x1)



### السؤال الأول:

(p) ضع علامة ( ✓ ) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (2x0.5)

1 - أحد ما يلي هو أعداد تأكسد كل من الأكسجين والنيتروجين والصوديوم في المركب (NaNO<sub>3</sub>) على الترتيب:

( ) +1 , +5 , -2 ( ) +1 , -5 , +2 ( ) +1 , +5 , -6 ( ) -1 , +3 , -2

2 - عدد تأكسد العناصر الفلزية القلوية (Li,Na,K) في جميع مركباتها يساوي:

( ) +4 ( ) +3 ( ) +2 ( ) +1 ( )

(r) أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها: (2x0.5)

1 - تعتبر تفاعلات الانحلال(التحلل) من تفاعلات .....

2 - التغير التالي:  $C_2H_2 \rightarrow CO_2$  يمثل عملية .....

### السؤال الثاني:

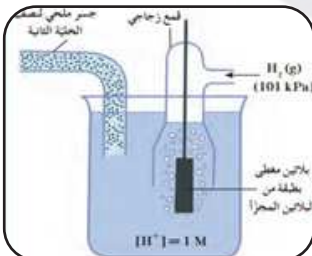
(p) ماذا يحدث في كل مما يأتي: (1x1)

- لسطح شريحة الخارصين عند غمرها في محلول مائي لكبريتات النحاس II:

التوقع: .....

السبب: .....

(r) الرسم المقابل يمثل نصف خلية الهيدروجين القياسية والمطلوب: (2x0.5)



- كتابة نصف التفاعل الحادث فيها هو .....

- كتابة الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية هو .....

(م) زن نصف التفاعل التالي بطريقة (انصاف التفاعلات) في الوسط الحمضي : (1x1)



### السؤال الأول:

(P) ضع علامة ( ✓ ) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (2x0.5)

1 - عدد تأكسد الكربون في جزيء البروبان (C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>) يساوي:

( ) -4 ( ) -3 ( ) -4/3 ( ) +2/3

2 - المعادلات التالية جميعها تمثل تفاعلات أكسدة واختزال عدا تفاعل واحد وهو:



(B) أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها: (2x0.5)

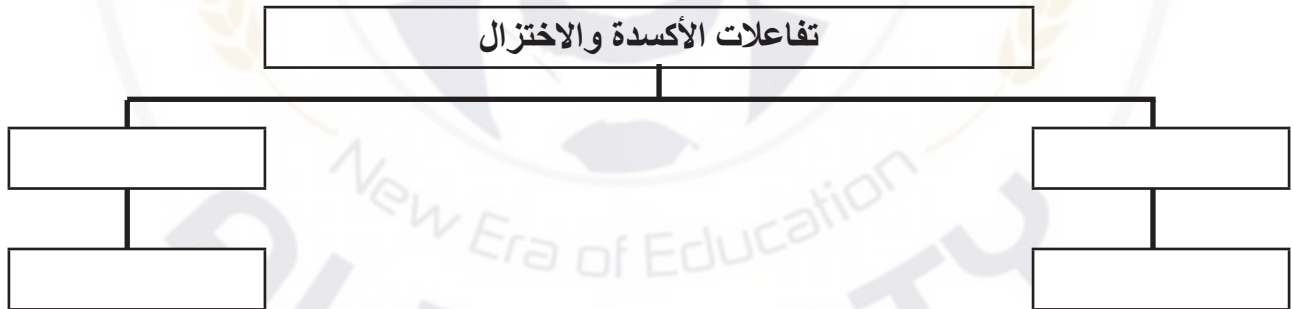
1 - عدد تأكسد المنجنيز في الايون  $\text{MnO}_4^-$  يساوي .....

2 - نصف تفاعل الأكسدة في التفاعل التالي:  $\text{Zn}_{(s)} + \text{Cu}^{2+}_{(aq)} \rightarrow \text{Zn}^{2+}_{(aq)} + \text{Cu}_{(s)}$  هو .....

### السؤال الثاني:

(P) استخدم المفاهيم الموضحة امامك ومنها نظم خريطة المفاهيم التالية: (4x0.25)

عامل مؤكسد - عامل مختزل - عدد التأكسد يقل - عدد التأكسد يزيد



(B) نصف خلية الرصاص القياسية هي عبارة عن شريحة من الرصاص (Pb<sup>2+</sup>) مغمورة

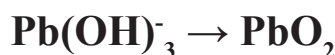
جزئيا في محلول مائي تركيزه 1M من نترات الرصاص Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> عند 25°C وتحت

ضغط 101Kpa.

- كتابة الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية القياسية: .....

- كتابة المعادلة التي تمثل حالة الاتزان في نصف الخلية القياسية: .....

(H) زن نصف التفاعل التالي بطريقة (انصاف التفاعلات) في الوسط الحمضي: (1x1)



مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق،،،



## احرص على اقتناء سلسلة منصة البلاطي

- كتاب الشرح.
- كتاب الأسئلة.
- كتاب إجابة الأسئلة.
- المراجعة النهائية (الأسئلة - الإجابة).
- توقعات ليلة الامتحان (الأسئلة - الإجابة).
- كبسولة ليلة الامتحان.
- برشامة ليلة الامتحان.

موقع  
المنهج الكويتية  
almanahj.com/kw



## الكيمياء 11

الفصل الدراسي الثاني

2025 - 2024

استمتع بتجربة التعلم  
مع منصة البلاطي

