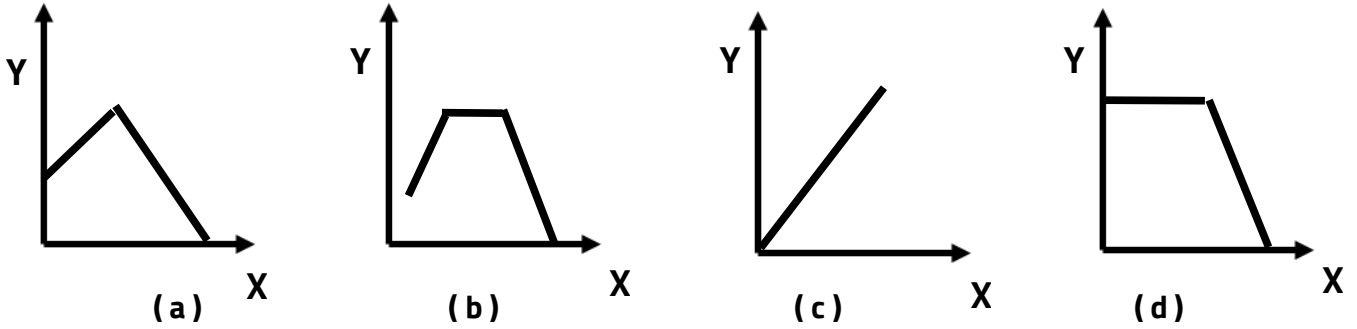


## امتحان كيمياء علي الباب الأول للصف الثالث الثانوي

(1) أي من الأشكال الآتية يعبر عن العلاقة بين عدد الالكترونات المفردة (Y) في المستوي الفرعي 3d والعدد الذري (X) خلال السلسلة الانتقالية الأولى؟



(2) محلول فهلنج ملون بسبب احتوائه علي .....

أ- أيونات النحاس I ب- أيونات النحاس II ج- ذرات النحاس د- جميع ما سبق

(3) أي الصيغ الآتية غير صحيحة؟

أ-  $FeCl_3$  ب-  $ScCl_2$  ج-  $MnO_2$  د-  $VCl_4$

(4) إذا علمت أن A , B , C عناصر تقع في السلسلة الانتقالية الأولى فإنه من المحتمل الآتي :

العنصر أو الأيون	التوزيع الالكتروني
$A^{+3}$	$[Ar_{18}]$
B	$[Ar_{18}] 4s^2, 3d^2$
$C^{+2}$	$[Ar_{18}] 3d^4$

أ-  $C < B < A$  في نصف القطر

ب-  $A < B < C$  في نصف القطر

ج-  $C < A < B$  في التوصيل الكهربائي

د-  $A < B < C$  في النشاط الكيميائي

(5) مركب للحديد (Y) ينتج من اختزال الهيماتيت ، عندما يتفاعل مع حمض

الهيدروكلوريك المركز ينتج :

(أ) خليط من  $FeCl_2$  و  $FeCl_3$  فقط (ب)  $FeCl_2$  فقط

(ج)  $FeCl_3$  فقط (د)  $FeCl_2$  أو خليط من  $FeCl_2$  أو  $FeCl_3$

(6) يمكن الحصول علي أحد أملاح الحديد II من أحد أملاح الحديد III بالطرق الآتية :

أ- إضافة حمض مخفف / اختزال / انحلل حراري / إضافة محلول النشادر

ب- أكسدة / انحلل حراري / اختزال / إضافة محلول النشادر / هلجنة (إضافة كلور)

ج- إضافة قلوي / انحلل حراري / اختزال / إضافة حمض مخفف

د- إضافة حمض / أكسدة / انحلل حراري / هلجنة (إضافة كلور)

(7) عند إضافة السكنديووم الي محلول كبريتات الكروم III يصبح المحلول عديم اللون

بسبب تكون

(a)  $ScSO_4$  (b)  $Cr_2(SO_4)_4$  (c)  $CrSO_4$  (d)  $Sc_2(SO_4)_3$

(8) كل مما يأتي من خطوات الحصول علي محلول ملح غير عضوي للحديد أخضر اللون من

ملح عضوي ، عدا .....

(أ) اختزال عند حرارة أعلي من  $700^\circ C$  (ب) انحلال بسيط

(ج) اتحاد مباشر (د) تسخين في الهواء

(9) محلول كلوريد الحديد III أجريت عليه العمليات الآتية بالترتيب :

(ترسيب - تسخين - اختزال عند  $800^\circ C$  - اتحاد مباشر) فيكون الناتج النهائي هو .....

(a)  $Fe_2O_3$  (b)  $FeSO_4$  (c)  $FeCl_3$  (d)  $FeO$

(10) يتشابه الكروم والنحاس في كل مما يأتي ما عدا .....

(أ) العزم المغناطيسي (ب) كل منها عنصر انتقالي

(ج) يقع في الدورة الرابعة (د) كل منها يعطي حالة التأكسد +2

(11) العنصر الانتقالي الذي تتنافر كل مركباته مع المغناطيس به ..... الكترون مفرد

(أ) 1 (ب) 2 (ج) 3 (د) 4

(12) عند تسخين  $FeC_2O_4$  في الهواء الجوي ثم إضافة حمض الهيدروكلوريك المركز

الي الناتج الصلب

أ - يتكون أملاح الحديد III وتقل عدد الالكترونات المفردة في أيونات الحديد

ب - يتكون أملاح الحديد III وتزداد عدد الالكترونات المفردة في أيونات الحديد

ج - يتكون أملاح الحديد II وتقل عدد الالكترونات المفردة في أيونات الحديد

د - يتكون أملاح الحديد II ويظل عدد الالكترونات المفردة في أيونات الحديد

(13) أي المركبات الآتية بارا وملون ومستقر ؟

(a)  $ZnCl_2$  (b)  $MnCl_2$  (c)  $FeCl_2$  (d)  $CoCl_2$

(14) عنصر انتقالي (x) يقع في الدورة الرابعة ، وله أعلى حالة تأكسد ممكنة فيها وبالتالي

يمكنه أن يكون جميع المركبات التالية ما عدا .....

(a)  $XCl$  (b)  $XCl_2$  (c)  $XCl_3$  (d)  $XCl_4$

(15) عنصر انتقالي أحد حالات تأكسده  $X^{+3}$  تتسبب في جعل المستوي الفرعي d يحتوي علي

2 الكترون فان جهد تأين العنصر يكون مرتفع جدا في حالة التأكسد .....

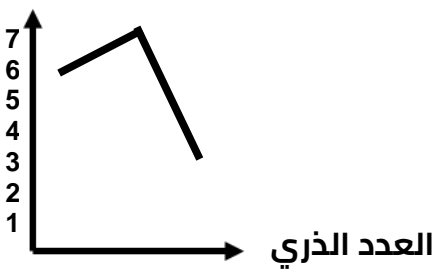
(a)  $X^{+3}$  (b)  $X^{+6}$  (c)  $X^{+5}$  (d)  $X^{+4}$

(16) الرسم البياني التالي يوضح العلاقة بين العدد الذري لثلاث عناصر انتقالية

متتالية Z , Y , X وبعض أعداد تأكسدها ، فان المجموعة المحتمل وجودهم

فيها هي .....

حالات  
التأكسد



Z	Y	X	
VIII	VIIIB	VIB	أ
IIIB	IIB	IB	ب
IVB	VB	IVB	ج
VB	VIB	IIIB	د

(17) التركيب الالكتروني لأيون العنصر الانتقالي X في أحد أكاسيده  $X_2O_3$  به ثلاث الكترونات

مفردة ، فان العنصر يقع في الجدول الدوري في العمود الرأسي رقم .....

( 9 / 10 / 11 / 12 )

(18) أي العمليات الآتية أكثر صعوبة في حدوثها ؟

(أ)  $Zn^{+2} \rightarrow Zn^{+3}$  (ب)  $Ti^{+2} \rightarrow Ti^{+3}$

(ج)  $V^{+2} \rightarrow V^{+3}$  (د)  $Fe^{+2} \rightarrow Fe^{+3}$

(19) للحصول علي أكسيد الحديد المغناطيسي من كلوريد الحديد III ،

فان العمليات التي يجب إجراؤها علي الترتيب هي .....

(أ) التفاعل مع حمض الهيدروكلوريك / الأكسدة / الاختزال

(ب) التفاعل مع محلول قلوي / التفكك الحراري / الاختزال

(ج) الأكسدة / الاختزال / التفكك الحراري

(د) التفكك الحراري / الأكسدة / التفاعل مع محلول قلوي

(20) عند اضافة حمض الكبريتيك المخفف الي انبوبة اختبار تحتوي علي خليط من أكسيد حديد II و أكسيد الحديد III ، فإنه بعد اتمام التفاعل سوف تحتوي الانبوبة علي .....

أ - كبريتات الحديد III و أكسيد الحديد III والهيدروجين  
 ب - أكسيد الحديد II و أكسيد الحديد III وثاني أكسيد الكبريت  
 ج - كبريتات الحديد II و أكسيد الحديد III وماء  
 د - كبريتات الحديد III وهيدروجين وثاني أكسيد الكبريت

(21) A , B , C أمثلة لسبائك موضحة كما في الجدول :

C	B	A
عناصرها متحدة كيميائيا	عناصرها لها نفس الشكل البلوري	أكثر صلابة من عناصرها

فان هذه السبائك تكون .....

(أ) A بينية ، B استبدالية ، C بينغزية  
 (ب) A استبدالية ، B بينية ، C بينغزية  
 (ج) A بينغزية ، B استبدالية ، C بينية  
 (د) A بينية ، B بينغزية ، C استبدالية

(22) أي مما يلي ينتج عند تفاعل  $H_2SO_4$  المركز مع Fe ولا ينتج عند تفاعل نفس الحمض مع أكسيد الحديد المختلط ؟  
 (  $H_2O / FeSO_4 / SO_2 / Fe_2(SO_4)_3$  )

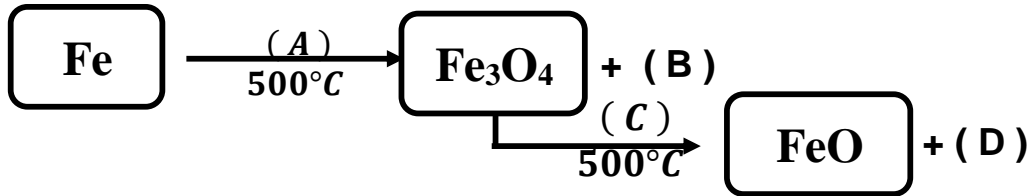
(23) لديك عنصران X , Y :

(X) من عناصر العملة (Y) عنصر يكون مع المنجنيز سبيكة عبوات المياه الغازية  
 فإن السبيكة المكونة من X و Y تتميز ب .....

(أ) عناصرها لها نفس الشكيب البلوري (ب) Y يمنع انزلاق طبقات X  
 (ج) حدوث اتحاد كيميائي Y مع X (د) Y يوجد في المسافات البينية للعنصر X

(24) من العمليات الكيميائية التي يجب اجراؤها علي خام الليمونيت للحصول علي الحديد هي .... (أ) تلييد و اختزال  
 (ب) تميمص و اختزال  
 (ج) تلييد و تميمص (د) تميمص و انتاج الحديد الصلب

(25)



فان المواد A , B , C , D علي الترتيب هي .....

D	C	B	A	
$CO_2$	$H_2$	$CO_2$	$H_2O$	أ
$H_2O$	$H_2$	$CO$	$O_2$	ب
$CO_2$	$CO$	$H_2$	$H_2O$	ج
$CO_2$	$CO$	$H_2O$	$O_2$	د

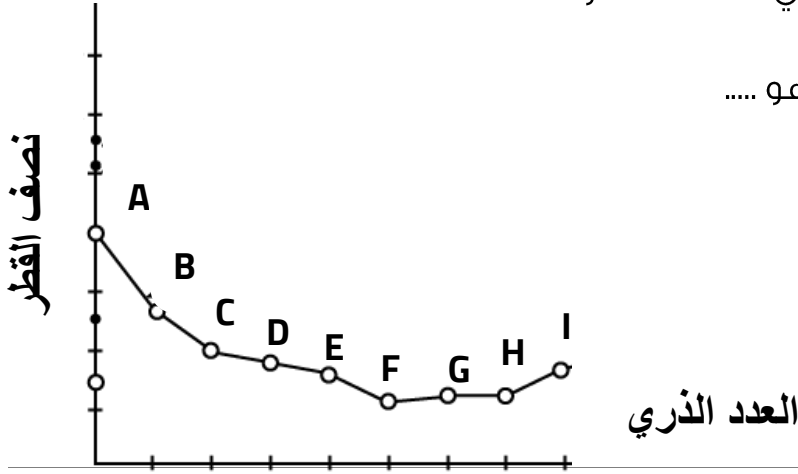
(26) أي مما يل يعبر عن السبيكة المستخدمة في السخانات الكهربائية ونوعها ؟

أ - النيكل والكروم / استبدالية  
 ب - النحاس والذهب / استبدالية  
 ج - الديورألومين / بينغزية  
 د - النيكل والكروم / بينية

(27) سبيكة تتكون من حديد و كربون فيكون الترتيب الصحيح للأفران المستخدمة للحصول علي هذه السبيكة من خام الهيماتيت هو .....

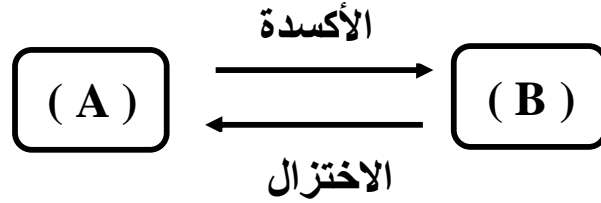
(أ) فرن مدركس ثم المحول الأكسجيني (ب) الفرن العالي ثم فرن مدركس  
 (ج) الفرن المفتوح ثم المحول الأكسجيني (د) الفرن الكهربائي قم الفرن العالي

(28) الرسم الذي أمامك يوضح التدرج في نصف القطر للعناصر الانتقالية في الدورة الرابعة فان العنصر الذي يشذ في كتلته الذرية هو ....



- (أ) C  
(ب) H  
(ج) E  
(د) D

(29) من المخطط التالي :



إذا علمت أن كل من (A) و (B) من مركبات الحديد، فان الاختيار الذي يعبر عن كل من (A) ، (B) هما .....

- أ – FeO (B) ، Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (A)      ب – FeSO<sub>4</sub> (A) ، Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> (B)  
ج – FeO (B) ، Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> (A)      د – FeSO<sub>4</sub> (B) ، (COO)<sub>2</sub>Fe (A)

(30) التركيب الالكتروني لكاتيونات عناصر X , Y , Z في مركباتها كما في الجدول :

المركب	التركيب الالكتروني للأيون الموجب
X <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	[Ar <sub>18</sub> ] 3d <sup>3</sup>
YO <sub>2</sub>	[Ar <sub>18</sub> ] 3d <sup>3</sup>
Z <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	[Ar <sub>18</sub> ] 3d <sup>1</sup>

فإن الترتيب الصحيح لهذه العناصر حسب الشحنة الفعالة لأنويتها يكون :

- (a) X < Y < Z      (b) Y < X < Z      (c) X < Z < Y      (d) Z < X < Y

(31) أي من المواد الاتية لا تستخدم في عمليات استخلاص الحديد من خام الهيماتيت ؟

- أ – فحم الكوك      ب – غاز أول أكسيد الكربون  
ج – غاز الميثان      د – غاز ثالث أكسيد الكبريت

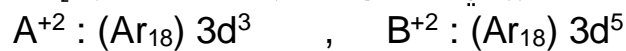
(32) أي من أزواج العناصر الاتية لا يكونا معا سبيكة ؟

- (a) Zn , Cu      (b) Fe , Hg      (c) Fe , C      (d) Au , Cu

(34) من أمثلة الجلفنة تغطية .....

- أ – الخارصين بالحديد      ب – الحديد بالقصدير  
ج – الألومنيوم بالخارصين      د – الألومنيوم بالكروم

(35) إذا كان التوزيع الالكتروني لبعض كاتيونات العناصر الإنتقالية



أي العمليات التالية يسهل حدوثها ؟

- (أ) اختزال B<sup>+3</sup> إلي B<sup>+7</sup>      (ب) اختزال A<sup>+5</sup> إلي A<sup>+3</sup>  
(ج) أكسدة B<sup>+2</sup> إلي B<sup>+3</sup>      (د) أكسدة A<sup>+3</sup> إلي A<sup>+5</sup>

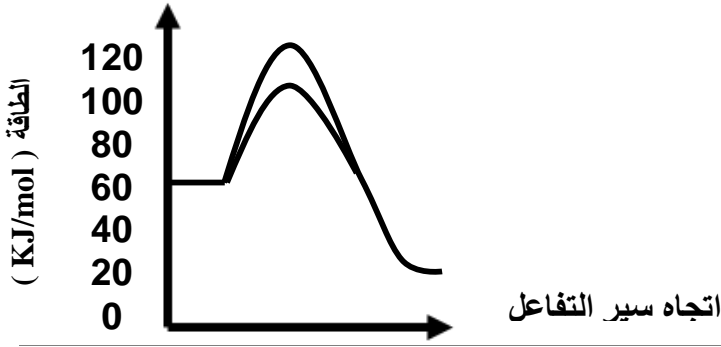
(36) قيمة طاقة التنشيط للتفاعل العكسي في حالة وجود عامل حفاز ..... KJ/mol

أ - 120

ب - 80

ج - 40

د - 100

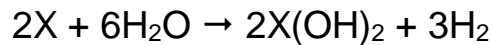


(37) عدد الالكترونات المفردة في أوربيتالات عامل حفاز مستخدم في تحضير غاز النشادر

صناعيا ..... عددها في عامل حفاز يستخدم في هدرجة الزيوت النباتية

(أ) ضعف (ب) ضعفي (ج) نصف (د) ربع

(38) العنصر X من عناصر 3d حيث التفاعل سريع (عنيف)



(a) Fe (b) Sc (c) Ag (d) Cu

(39) العنصر (X) من عناصر السلسلة الانتقالية الاولى ويلي العنصر (Z) في السلسلة

والذي يسهل تأكسده من  $Z^{+2} \rightarrow Z^{+3}$  فان العنصر X هو ..... (Fe / Mn / Co / Zn)

(40) من الشكل البياني المقابل :

أي الاختيارات صحيحة ؟

(أ) العنصر Z أقل كثافة من العنصر W

(ب) العنصر Y أقل كثافة من العنصر Z

(ج) العنصر W أعلى جهد تأين من العنصر X

(د) العنصر X أعلى جهد تأين من العنصر Y



(41) العمليات التي تتم علي نواتج تنظيف الأفران العالية علي سببكية بينية علي الترتيب هو :

(أ) تركيز - أكسدة - اختزال (ب) تكسير - اختزال - إنتاج الصلب

(ج) تليد - اختزال - إنتاج الصلب (د) تكسير - تحميص - اختزال

(42) نحصل علي سببكية الفولاذ السيليكوني بخلط السيليكون والكروم و الحديد الصلب

تعتبر ..... (أ) سببكية استبدالية فقط (ب) سببكية بينية و سببكية بينغلزية

(ج) سببكية بينغلزية فقط (د) سببكية بينية و سببكية استبدالية

(43) أي العمليات الاتية تحدث لأوكسالات الحديد **الإنتاج** الحديد علي الترتيب

(أ) أكسدة - اختزال - انحلل حراري (ب) انحلل حراري - أكسدة - اختزال

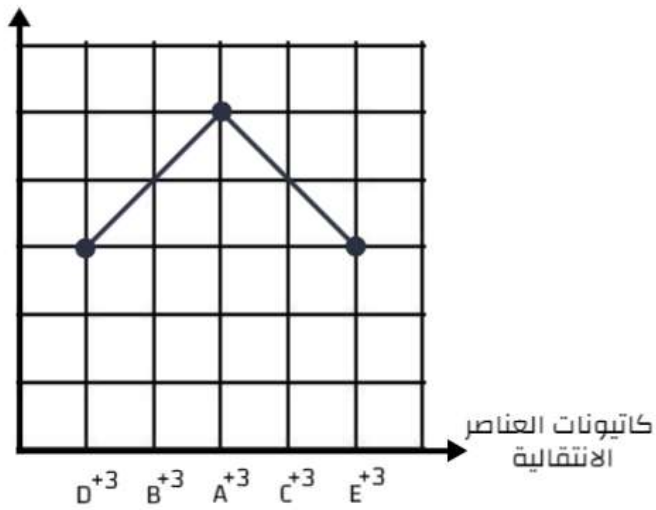
(ج) اختزال - أكسدة - انحلل حراري (د) انحلل حراري - اختزال - أكسدة

(44) لديك المركبات الاتية:  $MnO_2$ ,  $K_2MnO_4$ ,  $KMnO_4$  فإنه يسهل الحصول علي .....

(أ)  $K_2MnO_4$  من  $KMnO_4$  بالأكسدة (ب)  $KMnO_4$  من  $K_2MnO_4$  بالأكسدة

(ج)  $MnO_2$  من  $KMnO_4$  بالاختزال (د)  $K_2MnO_4$  من  $MnO_2$  بالاختزال

العزم المغناطيسي



(45) الرسم البياني يوضح العلاقة بين العزم المغناطيسي لبعض كاتيونات السلسلة الانتقالية الأولى علي الترتيب :  
1 - حدد الخواص المغناطيسية لكاتيونات  $B^{+6}$  ،  $D^{+6}$

2 - الكاتيونات التي تستخدم في تقليل طاقة التنشيط