حسن وحيد

... مما يلي يعبر عن هيدروكربون مشبع لا يحتوى على مجموعات ميثيل؟

ⓐ C_6H_{12} ⓑ C_7H_{12}

ⓒ C_7H_{12} ⓓ C_7H_8

... ة الذوبانية لكرومات الفضة (Ag_2CrO_4) تساوى $6.62X10^{-5}$ M

... تساوى .....

ⓐ 1.16×10^{-12} ⓑ 3.48×10^{-12}

... لديك المركبان (A) و (B). المركب (A) ألكان مفتوح السلسلة كتلته الجزيئية 58 والمركب (B) كحول مشبع أحادي الهيدروكسيل كتلته الجزيئية 60.

... المركبين (A) ، (B) حمار (C = 12 . O = 16 . H = 1)

ⓐ (A) غاز، (B) أقل في درجة الغليان من (A)

ⓑ (A) سائل، (B) أعلى في درجة الغليان من (A)

ⓒ (A) غاز، (B) أعلى في درجة الغليان من (A)

ⓓ (A) سائل، (B) أقل في درجة الغليان من (A)

... عند احتراق مول من ألكان (X) وألكين (Y) احتراقاً تاماً كل على حدة، فإن عدد مولات بخار الماء الناتج من (X) و(Y)، [علماً بأن n عدد ذرات الكربون]

ⓐ من X (n + 1) ، من Y (n) ⓑ من X (n − 1) ، من Y (n + 1)

ⓒ من X $\frac{(3n+1)}{2}$ ، من Y $\frac{(3n)}{2}$ ⓓ من X (3n + 1) ، من Y (3n)

... من العطبات الفيزيائية التي تمر بها خامات الحديد وتؤدي إلى تقليل كثافة الخام .....

ⓐ التحميص ⓑ التلبيد

ⓒ التكسير ⓓ التوتر السطحي

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

٢٠- أي مما يلي يستخدم للتمييز بين الملح الصلب لكبريتيد الصوديوم وكبريتات الصوديوم

ⓐ $AgNO_3$ ⓑ $Ca(OH)_{2(s)}$

ⓒ HCl ⓓ $NaOH_{(aq)}$

٢١- عند إضافة محلول $AgNO_3$ إلى محلولى الملحين (X) ، (Y) تكون راسب أصفر في كل منهما وعند إضافة محلول النشادر إلى الرواسب الناتجة اختفى الراسب في حالة محلول (Y) وظل كما هو في حالة محلول الملح (X)

فإن الملحين (X) ، (Y) هما .....

ⓐ (X) : NaI , (Y) : Na_3PO_4 ⓑ (X) : NaCl , (Y) : NaBr

ⓒ (X) : $NaNO_3$, (Y) : Na_2SO_3 ⓓ (X) : $NaNO_2$, (Y) : $NaNO_3$

٢٢- قام أحد الطلاب بإضافة كاشف هيدروكسيد الأمونيوم إلى محلول ملح من أملاح الحديد فتكون راسب لونه مختلف عن اللون المتوقع. فإن السبب المحتمل لذلك هو أن

ⓐ الكاشف المستخدم خطأ. ⓑ الكاشف قاعدة قوية

ⓒ التفاعل يحتاج إلى تسخين. ⓓ الملح مخلوط بأملاح أخرى

٢٣- للحصول على أكسيد حديد مغناطيسي من كلوريد حديد III . فإن المسار تم إجراؤها على الترتيب هي .....

ⓐ التفاعل مع حمض الهيدروكلوريك - الأكسدة - الاختزال

ⓑ التفاعل مع محلول قلوي - التفكك الحراري - الاختزال

ⓒ الأكسدة - الاختزال - التفكك الحراري

ⓓ التفكك الحراري - الأكسدة - التفاعل مع محلول قلوي

٢٤- العنصر الانتقالي الذي يستخدم في عملية هدرجة الزيوت يكون

ثانوية أزهرية

العنصر (C) يستخدم كعامل حفاز في صناعة النشادر

العنصر (D) غير انتقالي يقع في الفئة d

لطية جسم معدني بالنحاس الأصفر فإننا نستخدم .....

(أ) D,B (ب) B,A (ج) C,A (د) D,C

(أ) (ب) (ج) (د)

(أ) (ب) (ج) (د)

(أ) (ب) (ج) (د)

(أ) (ب) (ج) (د)

(أ) (ب) (ج) (د)

(أ) (ب) (ج) (د)

(أ) (ب) (ج) (د)

(أ) (ب) (ج) (د)

تعطي، $CH_3-\underset{\underset{CH_3}{|}}{CH}-\underset{\underset{CH_3}{|}}{CH}-\underset{\underset{O}{||}}{C}-H$ اسم المركب

ب) حمض 3,2 ثنائي ميثيل بروبانويك.

د) حمض 4,2 ثنائي إيثيل بروبانويك

أ) حمض 3,2 ثنائي ميثيل بروبانويك.

ج) حمض 3,2 ثنائي إيثيل بيوتانويك.

$$C_2H_2 \xrightarrow{\text{بلمرة}} A \xrightarrow{\text{أكسدة}} B \xrightarrow{\text{أكسدة}} C$$

ب) $C_7H_6O_2$

د) $C_6H_6O_3$

أ) $C_6H_6O_2$

ج) $C_7H_6O_3$

١٠- إذا كانت كمية الكهربية اللازمة لترسيب الكتلة المكافئة لأحد الفلزات تساوي كمية الكهربية اللازمة لترسيب 1mol منه، فأي مما يلي يعبر تعبيرا صحيحا عن هذا الفلز؟

ب) يفقد مول من الفلز مول الكترون.

د) يفقد مول من الفلز 2 مول الكترون.

أ) يكتسب مول أيون من الفلز مول الكترون.

ج) يكتسب مول أيون من الفلز 2 مول الكترون.

١١- عند تخفيف إلكتروليت ضعيف مع ثبوت درجة الحرارة فإن،

ب) درجة التأين تقل ، وتركيز المحلول يزداد.

د) درجة التأين تزداد ، وتركيز المحلول يزداد.

أ) درجة التأين تزداد ، وتركيز المحلول يقل.

ج) درجة التأين تقل، وتركيز المحلول يقل.

١٢- في التفاعل المتزن التالي،

$$2NO_{2(g)} \rightleftharpoons N_2O_{4(g)} + heat$$

تتغير قيمة ثابت الاتزان لهذا التفاعل بتغير،

ب) درجة الحرارة فقط.

د) الضغط فقط.

أ) الضغط والعامل الحفاز.

ج) التركيز والعامل الحفاز.

١٣- عند تفاعل 1mol من الإيثيلين جليكول مع 2mol من حمض الأسيتيك فإن الناتج يكون،

ب) CH_2COOCH_3 / CH_2COOCH_3

أ) $CH_2O-\overset{\overset{O}{||}}{C}-CH_3$ / $CH_2O-\overset{\overset{O}{||}}{C}-CH_3$