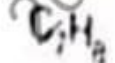
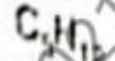
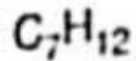
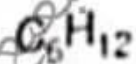


عن هيدروكربون مشبع لا يحتوي على مجموعات ميثيل؟



درجة الأيونية لكرومات الفضة (Ag_2CrO_4) تساوي $6.62 \times 10^{-5} M$ تساوي
حاصل الأيونية له يساوي
0.56 10^{-12}
2.22 10^{-12}

1.16×10^{-12} (C)

3.48×10^{-12} (D)

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

فإن المركبين (A)، (B) هما، (H=1، O=16، C=12)

(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 $(n-1) \times$ و من $(n+1) \times$ (A)

من $(n+1) \times$ و من $(n) \times$ (B)

من $(3n+1) \times$ و من $(3n) \times$ (C)

من $\frac{(3n+1)}{2} \times$ و من $\frac{(3n)}{2} \times$ (D)

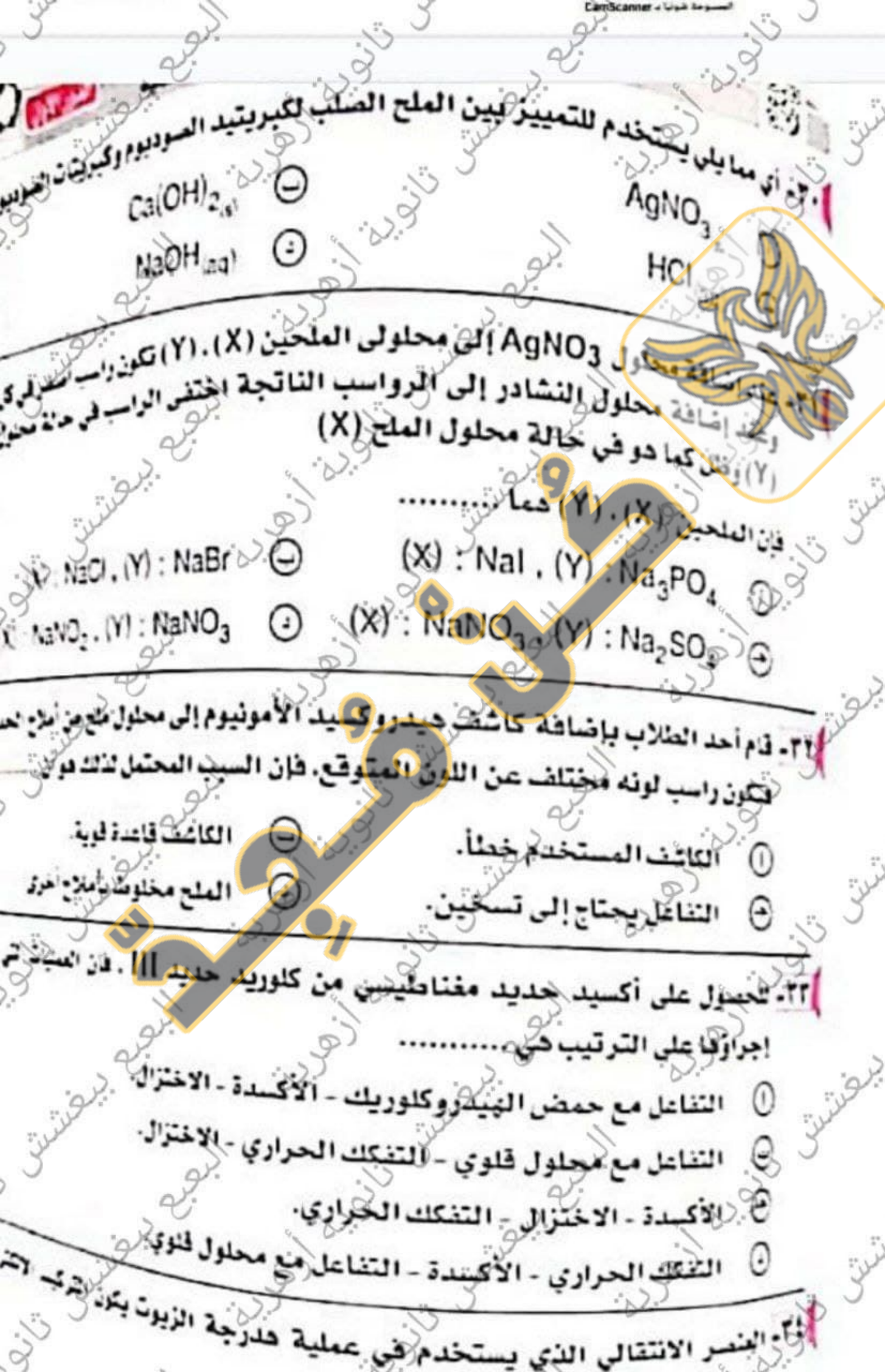
من المعطيات الفيزيائية التي تمر بها حالات الحديد وتؤدي إلى تقلب كتلته
.....

التليد (A)

التوتر السطحي (B)

التحميص (C)

التكبير (D)



أي مما يلي يستخدم للتمييز بين الملح الضلب لكبريتيد الصوديوم وكبريتات الصوديوم
 $Ca(OH)_2$ (A) $AgNO_3$ (B)
 $NaOH$ (C) HCl (D)

$AgNO_3$ إلى محلولي الملح (X) و (Y) تكون راسب
محلول النشادر إلى الرواسب الناتجة اختلف الراسب في حالة محلول
(Y) و (X) كما هو في حالة محلول الملح (X)

- فإن الملح (X) و (Y) هما
- (A) $NaCl$, (Y) : $NaBr$ (B) $(X) : NaI$, (Y) : Na_3PO_4
(C) $(X) : NaNO_3$, (Y) : $NaNO_2$ (D) $(X) : Na_2SO_4$, (Y) : $NaNO_3$

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

- (A) الكاشف المستخدم خطأ.
(B) الكاشف قاسية لوية.
(C) التفاعل يحتاج إلى تسخين.
(D) الملح مخلوط من أملاح أخرى.

٣٣- للحصول على أكسيد حديد مغناطيسي من كلوريد حديد (II) فإن العبارة
إجرائها على الترتيب هي

- (A) التفاعل مع حمض النيتروكلوريك - الأكسدة - الاختزال
(B) التفاعل مع محلول قلوي - التفكك الحراري - الاختزال
(C) الأكسدة - الاختزال - التفكك الحراري
(D) التفكك الحراري - الأكسدة - التفاعل مع محلول قلوي

٣٤- العنصر الانتقالي الذي يستخدم في عملية حدرجة الزيتون بترافيق

عنصر (C) يستخدم كعامل حفاز في صناعة النشادر
عنصر (D) غير انتقائي بنوع في الفئة d
لمية جسم معدني بالنحاس الأصفر فإننا نستخدم

- D,B
- B,A
- C,A
- D,C



المختزال القوي في الظروف القياسية هو
عنصر (A) هو كحول أولي
عنصر (B) هو كحول أولي
عنصر (C) هو كحول أولي
عنصر (D) هو كحول أولي

عنصر X من عناصر السلسلة الانتقالية الأولى ويعطى اختزانه من 10 في الظروف المعتادة فإن العنصر (X) هو

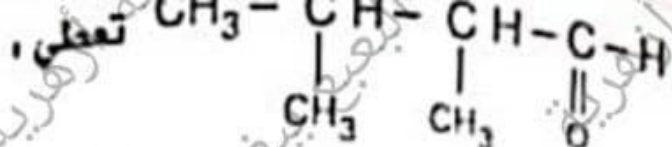
- Fe
- Co
- Mn
- Ni

عند إضافة حمض كبريتيك مركز إلى محلول مساعد مع اختلاف العنصر (X) من عناصر السلسلة الانتقالية الأولى يعطى اختزانه من 10 في الظروف المعتادة فإن العنصر (X) هو

- X: NO₂ , Y: HI
- X: HCl , Y: Br₂
- X: Br₂ , Y: I₂

عنصر (A) من مشتقات الهيدروكربونات يتكون في بعض الخواص الكيميائية مع
عنصر (B) من مشتقات الهيدروكربونات يتكون في بعض الخواص الكيميائية مع

- A و B هما
- A و B هما
- A و B هما
- A و B هما



بنية المركب

- 3.2 حمض ثنائي ميثيل بروبانويك. (ب)
 3.2 حمض ثنائي إيثيل بروبانويك. (د)
 3.2 حمض ثنائي إيثيل بيوتانويك. (ج)
 3.2 حمض ثنائي ميثيل بيوتانويك. (ا)



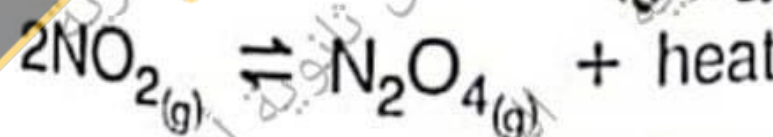
1- إذا كانت كمية الكهرباء اللازمة لترسيب الكتلة المكافئة لأحد الفلزات تساوي كمية الكهرباء اللازمة لترسيب 1mol منه، فما يلي يعبر تعبيراً صحيحاً عن هذه العملية؟

(ب) يكتسب مول من الفلز من الفلز 2 مول إلكترون.
 (د) يكتسب مول أيون من الفلز 2 مول إلكترون.
 (ج) يفقد مول من الفلز 2 مول إلكترون.
 (ا) يفقد مول من الفلز 2 مول إلكترون.

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

(ب) درجة التأين تقل، وتركيز المحلول يزداد.
 (د) درجة التأين تزداد، وتركيز المحلول يزداد.
 (ج) درجة التأين تزداد، وتركيز المحلول يقل.
 (ا) درجة التأين تقل، وتركيز المحلول يقل.

3- في التفاعل المتزن التالي،



تغير قيمة ثابت الاتزان لهذا التفاعل بتغيير،

(ب) الضغط والعامل الحفاز.
 (د) التركيز والعامل الحفاز.
 (ج) درجة الحرارة فقط.
 (ا) الضغط فقط.

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

