

### التمرين ع-01-د (05 نقاط)

1/ في الفراغ المناسب أضيف الكلمة المناسبة من ضمن : الهبائي ، نقية ، كتلتها ، متماثلة يمكن تصنيف الأجسام الموجودة في الطبيعة إلى زمرتين: أمزجة وأجسام ..... ، يتكون الجسم النقى ..... من هباءات متماثلة في ..... وحجمها وبقية خاصياتها ..... في هذا الجسم.

2/ ضع علامة (X) أمام كل مقترح صحيح:

- كل محلول مائي مشبع له تركيز :

(أ)   $C < S$  ، (ب)   $C = S$  ، (ج)  $C > S$

- بارتفاع درجة الحرارة فإن إحلالية منحل ما في الماء :

(أ) تنخفض  ، (ب) تبقى ثابتة  ، (ج) ترتفع

(1.5 ن)

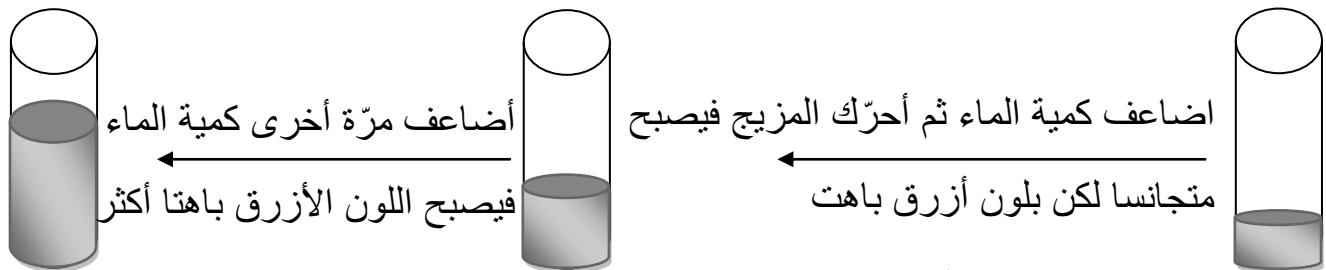
(1.5 ن)

3/ أربط بسهم

|                                  |                                  |
|----------------------------------|----------------------------------|
| - مرتبة ومتلاصقة                 | - تكون هباءات الجسم النقى الغازي |
| - متلاصقة وفي حركة إنزلاق        | - تكون هباءات الجسم النقى الصلب  |
| - دوما في حركات عشوائية باستمرار | - تكون هباءات الجسم النقى السائل |

### التمرين ع-02-د (07 نقاط)

في أنبوب إختبار أضع قليلا من محلول مائي مرکز لكبريتات النحاس كما يبينه الرسم التالي:



1/ بماذا تفسّر إنتشار اللون الأزرق على كامل محلول؟

(1.5 ن)

2/ بمضاعفة كمية الماء أصبح اللون الأزرق باهتا أكثر، اعط تفسيرا لذلك.

(1 ن)

3/ أ - من مَاذا يتكون المنحل؟ (كبريتات النحاس).

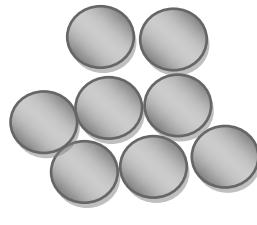
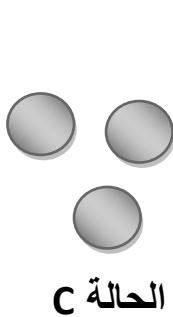
(0.5 ن)

ب - ماهو أصغر جزيء يكون المنحل؟ عرفه.

(1.5 ن)



٤/ يمثل الرسم التالي تمثيلاً هبائياً لجسم ما في حالاته الفيزيائية المختلفة



أ - ذكر إسم التحول الفيزيائي من الحالة B إلى الحالة C

(١ ن) ..... ب - إعط إسم لكل حالة من الحالات التالية :

الحالة A: ..... ، الحالة B: ..... ، الحالة C: .....  
**التمرين ع-٠٣ دد (٠٨ نقاط)**

في حجم  $V = 200\text{ml}$  من الماء المقطر أضيف كمية من الملح كتلتها  $m = 36\text{g}$  ، أحرّك المزيرج فأحصل على محلول (S) تركيزه C.

١/ حدد المنحل : .....  
٢/ حدد المحل : .....  
٣/ حدد إسم محلول (S) : .....  
٤/ ذكر بالصيغة العلمية لأحتساب تركيز محلول وبوحدة قيسه.

(١.٢٥) ..... ٥/ إبحث عن قيمة التركيز C للمحلول (S)

(١ ن) ..... ٦/ نقوم بسكب  $60\text{ml}$  من محلول (S) في كأس اختبار.  
أ - إبحث عن كتلة الملح المنحل في  $60\text{ml}$  من محلول (S)

(١.٥) ..... ب - أضفنا إلى كأس الإختبار الذي يحوي  $60\text{ml}$  من محلول (S) كمية من الملح كتلتها  $m_1 = 7.2\text{g}$  ، أخلط المزيرج فأحصل على محلول (S<sub>1</sub>) . أحسب التركيز C<sub>1</sub> للمحلول (S<sub>1</sub>)

(١ ن) ..... ج - علماً أن إنحلالية الملح في درجة حرارة  $25^\circ\text{C}$   $S = 360\text{g.l}^{-1}$ . حدد نوع محلول (S<sub>1</sub>) معللاً إجابتك؟

(١ ن) ..... ٧/ إذا كان محلول (S<sub>1</sub>) غير مشبع إبحث عن كتلة الملح التي يمكن إضافتها حتى يصبح مشبعاً.

(١.٥) ..... عمالاً موفقاً

