

## امتحان العلوم – الشهر الثاني

الاسم : \_\_\_\_\_ الصف الثامن : ( )

السؤال الأول: عرف ما يلي : ( 12 علامة )

- 1- الرابطة الكيميائية : .....
- 2- درجة الحرارة : .....
- 3- الإنصهار : .....
- 4- الأيون متعدد الذرات : .....

السؤال الثاني : ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة : ( 8 علامة )

- 1- عند تلامس جسمين مختلفين في درجة الحرارة، تنتقل الطاقة :  
(أ) من الجسم الأبرد إلى الجسم الأسخن  
(ب) من الجسم الأسخن إلى الجسم الأقل سخونة  
(ج) بين الجسمين في الاتجاهين معاً بالتساوي  
(د) لا تنتقل إلا إذا تساوت درجتا الحرارة
- 2- درجة تجمّد الماء في تدرّج الفهرنهايت تساوي :  
(أ)  $32^{\circ}\text{F}$  (ب)  $0^{\circ}\text{F}$  (ج)  $100^{\circ}$  (د)  $212^{\circ}\text{F}$
- 3- العلاقة بين درجة انصهار المادة النقية ودرجة تجمدها هي أنهما :  
(أ) درجتان مختلفتان دائماً  
(ب) درجة واحدة نفسها للمادة النقية  
(ج) تختلفان بمقدار  $10^{\circ}\text{C}$  دائماً  
(د) تعتمدان على الضغط الجوي فقط
- 4- الشحنة الكلية للمركب الأيوني تساوي :  
(أ) مجموع الشحنات الموجبة فقط  
(ب) مجموع الشحنات السالبة فقط  
(ج) صفراً  
(د) الفرق بين الشحنات الموجبة والسالبة

**السؤال الثالث : علل ما يلي : ( 9 علامات )**

1- تثبت درجة حرارة المادة في أثناء الانصهار على الرغم من استمرار تزويدها بالطاقة.

.....

2- لا توجد درجة حرارة محددة لتبخر الماء .

.....

3- يزداد معدل التبخر بزيادة سرعة الرياح .

.....

**السؤال الرابع : قم بالتحويلات التالية بين مقياسات الحرارة : ( 6 علامات )**

( 2 ) حوّل درجة الحرارة (C 100°) إلى كلفن.

( 1 ) حوّل درجة الحرارة (C 25°) إلى فهرنهايت.

**السؤال الخامس : أكتب الصيغة الكيميائية للمركب الناتج من اتحاد أيون الصوديوم Na مع أيون النترات NO<sub>3</sub> . ( العدد الذري لصوديوم Na = 11 ) ( 5 علامات )**