

**التمرين الأول : ( 8 نقط )**

- 1- أعط تعريف درجة الحرارة : .....
- 2- أتمم الجمل التالية باستعمال أحد المفهومين : درجة الحرارة - الطاقة الحرارية.  
ينتج الموقد ..... - ترتفع ..... في الغرفة عندما نشغل المدفأة.  
عندما نضع إناء به ماء فوق موقد يكتب ..... فترتفع .....
- 3- املأ الفراغ بإحدى الكلمات التالية : مشتتة - متراسة - غير منتظمة - منتظمة - متباعدة - غير متراسة  
في الحالة الصلبة تكون الجزيئات ..... و ..... وعند تسخين الجسم ينتقل للحالة السائلة، حيث تصبح الجزيئات .....  
و ..... وعند الاستمرار في التسخين ينتقل للسائل للحالة الغازية، حيث تصبح جزيئاته ..... و .....
- 4- أكتب أمام كل خليط هل هو متجانس أم غير متجانس :  
- ماء البحر : ..... - عصير البرتقال : .....  
- مستحلب : ..... - ماء جافيل : .....
- 5- املأ الفراغ بما يناسب من الكلمات التالية :  
التكاثف - مسام - ماء مقطر - التصفيق - التبخر - الترشيح - جسم خالص  
لفصل مكونات خليط غير متجانس ننجز عمليتي ..... و .....  
- ورق الترشيح يحتوي على ..... صغيرة، لا تسمح إلا بمرور الأجسام الأصغر. نسمي هذه الطريقة بعملية .....  
- الماء المحصل عليه بعملية التقطير ..... ويسمى .....، كما تمر هذه العملية بتحويلين فيزيائيين هما ..... و .....

**التمرين الثاني : ( 8 نقط )**

- 1- ما الفرق بين الحرارة و درجة الحرارة ؟ .....
- 2- أتمم بكتابة كل تحويلين فيزيائيين متعاكسين : ..... و ..... - ..... و ..... - ..... و .....
- 3- ما الفرق بين الخليط المتجانس و الخليط غير المتجانس ؟ .....
- 4- نحضر ثلاث محاليل مائية ملحية؛ وذلك بإذابة 5g ، 15g و 20g من الملح في ثلاث كؤوس يحتوي كل منها على 100ml من الماء المقطر.  
أ- حدد في هذه الحالة : + الجسم المذيب : ..... + الجسم المذاب : .....  
ب- احسب التركيز الكتلي للملح في كل محلول :  
- المحلول C<sub>1</sub> : 1 - المحلول C<sub>2</sub> : 2 - المحلول C<sub>3</sub> : 3
- ج- علما أن التركيز الكتلي لمحلول مشبع للملح يساوي 360g/l صنف المحاليل حسب التراكيز المحسوبة إلى الأنواع الثلاثة :  
- المحلول 1 : ..... - المحلول 2 : ..... - المحلول 3 : .....
- 5- ما هي التقنية اللازمة للحصول على ماء صالح للشرب انطلاقا من ماء البحر ؟ علل جوابك ؟ .....
- 6- فسر لماذا نحتاج القيام بعملية التصفيق قبل عملية الترشيح ؟ .....

**التمرين الثالث : ( 4 نقط )**

- 1- ننجز التجارب الممثلة جانبه :  
- ما التحول الفيزيائي الذي حدث لقطع الجليد ؟ .....
- 2- حدد حجم قطع الجليد V<sub>1</sub> : .....
- 3- حدد حجم الماء السائل V<sub>1</sub> : .....
- 4- ما هي الكتلة m التي يشير إليها الميزان في الشكل (3) ؟ علل جوابك : .....
- 5- حدد الكتلة m لكل من الجليد و الماء السائل : .....
- 6- احسب الكتلة الحجمية لكل من الجليد و الماء السائل بـ g/cm<sup>3</sup> :  
+ بالنسبة للجليد : ρ<sub>1</sub> = .....  
+ بالنسبة للماء : ρ<sub>2</sub> = .....
- 7- ماذا تستنتج ؟ (قارن ρ<sub>1</sub> و ρ<sub>2</sub>) .....

