هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

الاسم : .....
النسب : .....
القسم : الأولى .....

# فرض كتابي رقم 2 في العلوم الفيزيائية
## الأســدس الأول

الأستاذ : يونس مقريني
السنة الدراسية : 2012/2011
النقطة : 20

ن

## التمرين الأول : ( 8 نقط )

0,5 1- أعط تعريف درجة الحرارة : .....

2 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 يكتسب ..... فترتفع .....

1,5 3- املأ الفراغ بإحدى الكلمات التالية : مشتتة - متراصة - غير منتظمة - منتظمة - متباعدة - غير متراصة
- في الحالة الصلبة تكون الجزيئات ..... و ..... . و عند تسخين الجسم ينتقل للحالة السائلة، حيث تصبح الجزيئات .....
و ..... . و عند الاستمرار في التسخين ينتقل السائل للحالة الغازية، حيث تصبح جزيئاته ..... و ..... .

2 4- أكتب أمام كل خليط هل هو متجانس أم غير متجانس :
- ماء البحر : ..... - عصير البرتقال : .....
- مستحلب : ..... - ماء جافيل : .....

2 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 بتحولين فيزيائيين هما ..... و .....

ن

## التمرين الثاني : ( 8 نقط )

0,5 1- ما الفرق بين الحرارة و درجة الحرارة ؟ .....
.....

1,5 2- أتمم بكتابة كل تحولين فيزيائيين متعاكسين : ..... و ..... - ..... و ..... و .....

1 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.

0,5 أ- حدد في هذه الحالة : + الجسم المذيب : ..... + الجسم المذاب : .....

1,5 ب- احسب التركيز الكتلي للملح في كل محلول :
- المحلول 1 : $C_1$ - المحلول 2 : $C_2$ - المحلول 3 : $C_3$
.....
.....
.....

1,5 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 : .....

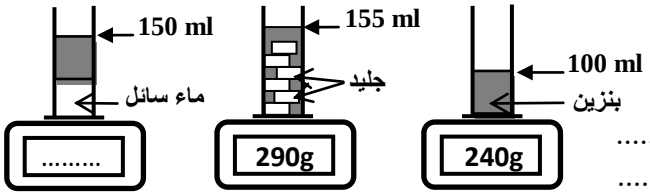
0,5 5- ما هي التقنية اللازمة للحصول على ماء صالح للشرب انطلاقا من ماء البحر ؟ علل جوابك ؟ .....

1 6- فسر لماذا نحتاج القيام بعملية التصفيق قبل عملية الترشيح ؟ .....
.....

ن

## التمرين الثالث : ( 4 نقط )

ننجز التجارب الممثلة جانبه :




0,5 1- ما التحول الفيزيائي الذي حدث لقطع الجليد ؟ .....

0,5 2- حدد حجم قطع الجليد $V_1$ : .....

0,5 3- حدد حجم الماء السائل $V_1$ : .....

0,5 4- ما هي الكتلة m التي يشير إليها الميزان في الشكل (3) ؟ ..... علل جوابك : .....

0,5 5- حددالكتلة m لكل من الجليد و الماء السائل : .....

0,5 6- احسب الكتلة الحجمية لكل من الجليد و الماء السائل بـ $g/cm^3$ :

0,5 + بالنسبة للجليد : $\rho_1$ = .....

0,5 + بالنسبة للجليد : $\rho_2$ = .....

0,5 7- ماذا تستنتج ؟ (قارن $\rho_1$ و $\rho_2$) .....

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma