

التمرين الأول (6 ن)

1- املأ الفراغ بما يناسب : (الجسم الخالص ، متجانس ، الحجم ، عاققة ، الانصهار ، مذابة ، الكتلة الحجمية ، الغليان ، الكتلة ، غير

متجانس ، g/cm^3 ، ρ)

- نسمي خارج على ب التي نرسم لها ب وحدتها العملية هي
- يحتوي المشروب الغازي الصافي على ماء و غازات فيه وهو خليط لأننا لا نميز بالعين المجردة بين مكوناته . يعتبر مشروب عصير البرتقال خليطاً لأن به أجساما في السائل .
- تعتبر درجتا حرارة و من مميزات
2- اجب بصحيح او خطأ :

خطا	صحيح

- تحتفظ كتلة المادة خلال تحول فيزيائي من حالة إلى أخرى
- تحتفظ الكتلة الحجمية للمادة خلال تحول فيزيائي
- يذوب الماء الملح و نحصل على خليط غير متجانس
- تمكن عملية التقطير ماء البحر من فصل الماء عن الأملاح المعدنية
- تستقر درجة حرارة الماء المقطر خلال الغليان عند $90^\circ C$
- المحلول المائي خليط غير متجانس

التمرين الثاني (6 ن)

1- تمثل الأشكال أسفله النماذج الدقائقية للحالات الثلاث للمادة . اتمم الشكل بتحديد أسماء تحولات الحالة :

2- نتوفر على قطع ثلجية كتلتها $m = 18000 \text{ mg}$ و حجمها $V = 20 \text{ cm}^3$.
ا - احسب الكتلة الحجمية للجليد

ب - نقوم بتعريض القطع الثلجية للحرارة ، هل تتغير كتلته الحجمية ؟ علل جوابك.

3- اذا علمت ان الكتلة الحجمية لسائل هي $\rho = 0.7 \text{ g/cm}^3$. حدد كتلة كمية من هذا السائل حجمها $V = 4 \text{ cm}^3$.

التمرين الثالث (7 ن)

ننجز التجارب التالية :

- خليط 1 : ماء + ملح - خليط 2 : ماء + رمل - خليط 3 : ماء + كحول - خليط 4 : ماء + سكر

1- اعط تعريفا للخليط غير متجانس

2- صنف الخلائط المحصل عليها إلى متجانسة او غير متجانسة

خليط غير متجانس	خليط متجانس
.....

3- ماذا نسمي كل من الماء و السكر

4- للحصول على الخليط 1 نذيب 20g من الملح في 0.75 L من الماء . احسب ذوبانية الملح في الماء

5 - اقترح تجربة تمكننا من فصل الماء عن الرمل :

6- اقترح تجربة تمكننا من فصل الملح عن الماء ؟ ماذا نسمي الماء المحصل عليه ، اعط النموذج الدقائقي للماء المحصل عليه

ملاحظة : يؤخذ بعين الاعتبار تنظيم الورقة