

فرض الفصل الثالث في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

المسؤولين: (النقاط)

1 ضع العلامة (X) في الخانة المناسبة:

ب- الجليد يوجد في الحالة:

الصلبة

السائلة

الغازية

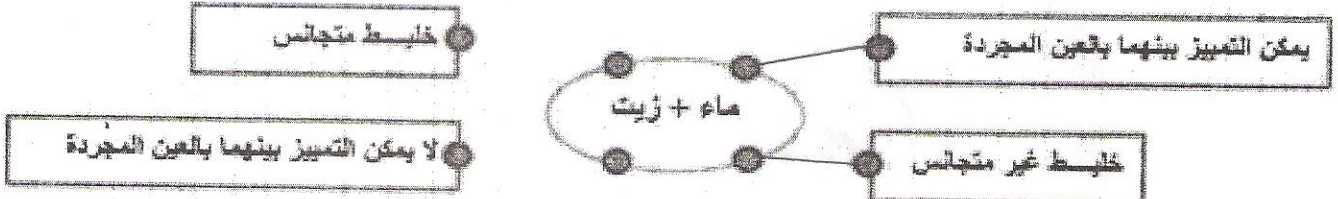
ا- خلال الانحلال الكتلة:

محافظة

تتزايد

تتناقص

2 صل كل نقطتين مع بعضهما البعض بما يناسب:



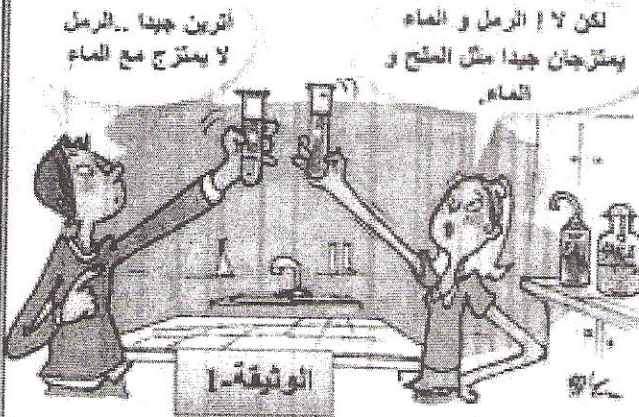
المسؤولين: 2 (النقاط)

سكب كمية من الرمل في أنبوب اختبار، بينما وضعت زيتب القليل من الملح في الأنبوب الخاص بها وأضفت كل واحد حجما معينا من الماء وقاما بالرج (الخلط) لاحظ الوثيقة 1.

- أبيما على صواب.
- ما نوع الخليط المتحصل عليه في أنبوب كل واحد منهما؟
- مثل بالنموذج الحبيبي الخليط المتحصل عليه من طرف زيتب.

الوضعية الإدماجية: (7نقاط)

قام محمد بتحضير 3 خلطات في المخبر كما هو موضح في الرسومات التالية:



1 أي الخلطات يمثل محلولاً مائياً؟ برر اجابتك.

2 إذا علمت أن محمد قام بخل (إذابة) 10 g من الملح في 100mL من الماء النقي.

• أحسب التركيز الكتلي للمحلول المائي بـ g/L.

3 كيف يمكن فصل مكونات الخليط 3؟

4 أذكر طريقة توضع فيها أن الكتلة محفوظة خلال عملية الانحلال.

(يمكن التوضيح باستعمال رسم تخطيطي)

وقتك ثمين

1+ على تنظيم الورقة