

الوضعية الأولى :

(I) أجب بصحيح او خطأ. ثم صحح الخطأ إن وجد.

1 - كتلة السائل = كتلة الإناء وهو مملوء + كتلة الإناء وهو فارغ.

2 - تطفو الأجسام عندما تكون كثافتها أكبر من كثافة الماء.

3 - الكتلة الحجمية هي حاصل قسمة الحجم على الكتلة.

(II) املأ الفراغات

1 - إن المحلول المائي خليط.....المكون الغالب فيه هو.....ويسمى.....

والمكونات الأخرى تسمى المواد.....

2 - إذا كانت كمية هذه المواد كبيرة يسمى المحلول محلول.....وإذا أصبح الماء

غير قادر على إذابة المزيد من هذه المواد يسمى المحلول محلول.....

الوضعية الثانية:

(I) يتحول الثلج إلى ماء بارد بارتفاع درجة حرارته، وباستمرار التسخين يغلي الماء ويتصاعد بخار الماء الذي يتجمع على السطح البارد متحولاً إلى قطرات ماء، والذي يتحول في فريزر الثلاجة ليعود الثلج إلى حالته الأولى التي بدأنا بها.

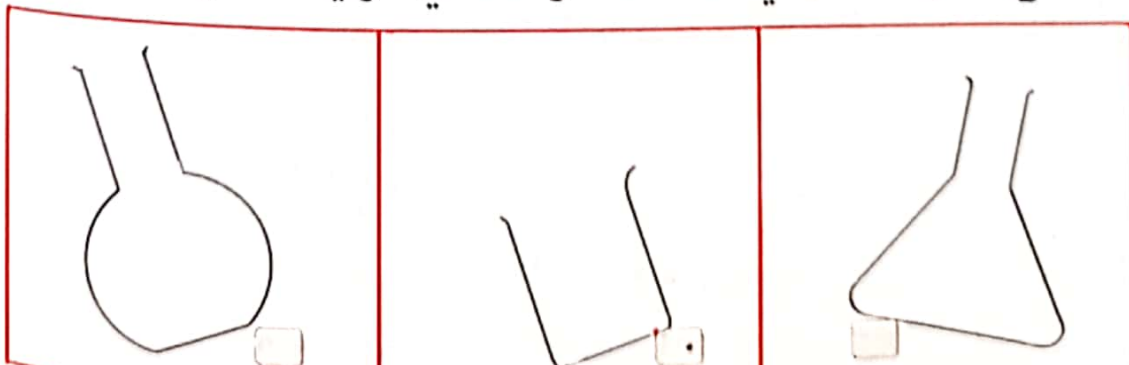
1 - ما هي المادة المذكورة في الفقرة؟

2 - ما هي الحالات الفيزيائية التي ظهرت فيها هذه المادة؟

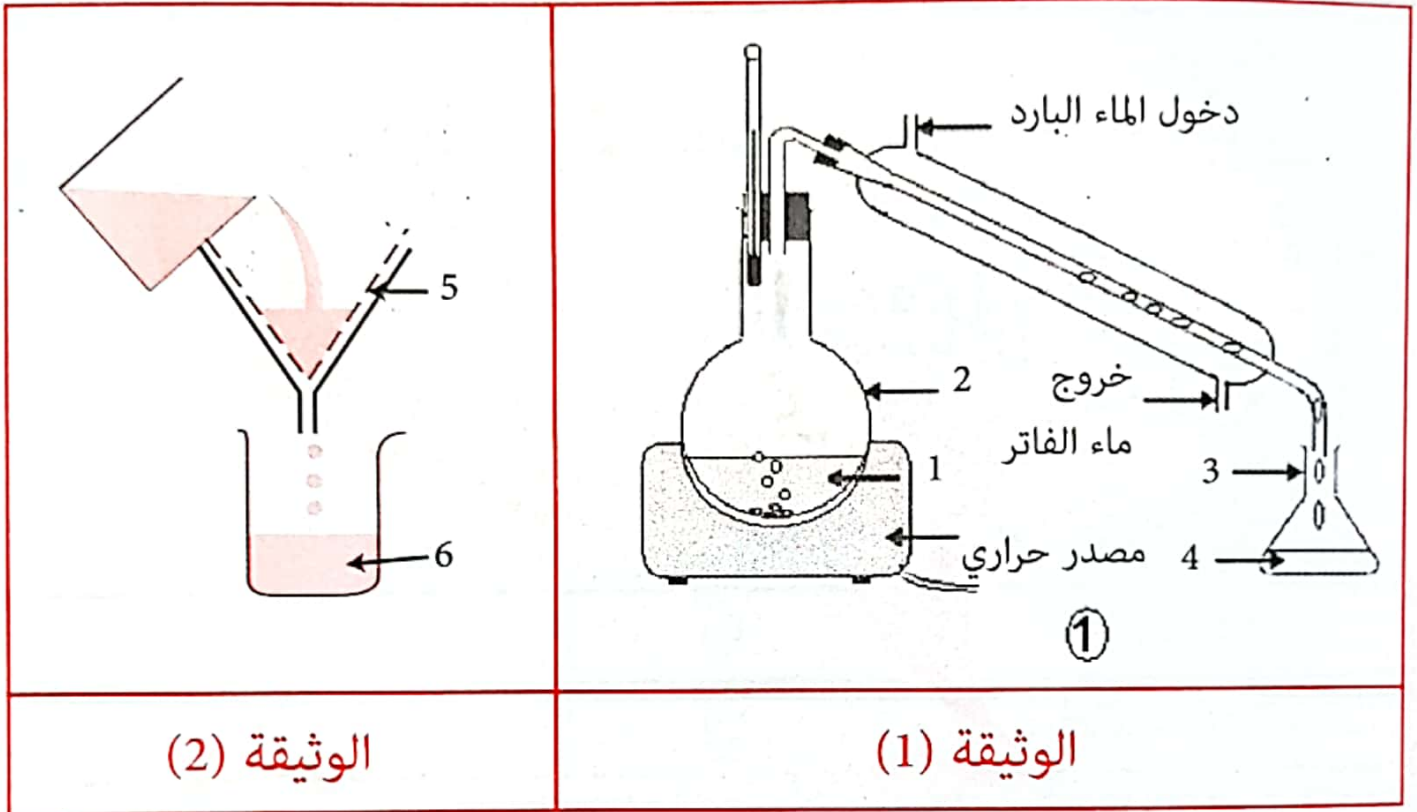
3 - اذكر أهم التحولات التي حدثت لهذه المادة؟

4 - أثناء هذه التحولات ما الذي تغير في المادة وما الذي لم يتغير؟

(II) لون السطح الحر للسائل في الأشكال الموضحة في الوثيقة التالية:



لاحظ المخططين الممثلين بالوثيقتين (1 و 2)



- (1) ما هي العملية الفيزيائية التي يمثلها كل تركيب؟
- (2) سم العناصر المرقمة.
- (3) لديك كمية من ماء البحر شديدة الملوحة.
 - أ- هل ماء البحر جسم خليط أم نقي؟ ما نوع هذا الخليط؟
 - ب- إذا أردت أن تنزع الملح من هذا الماء، ما هو التركيب الذي تستعمله لأجل ذلك؟ علل.

حل الاختبار السادس

6

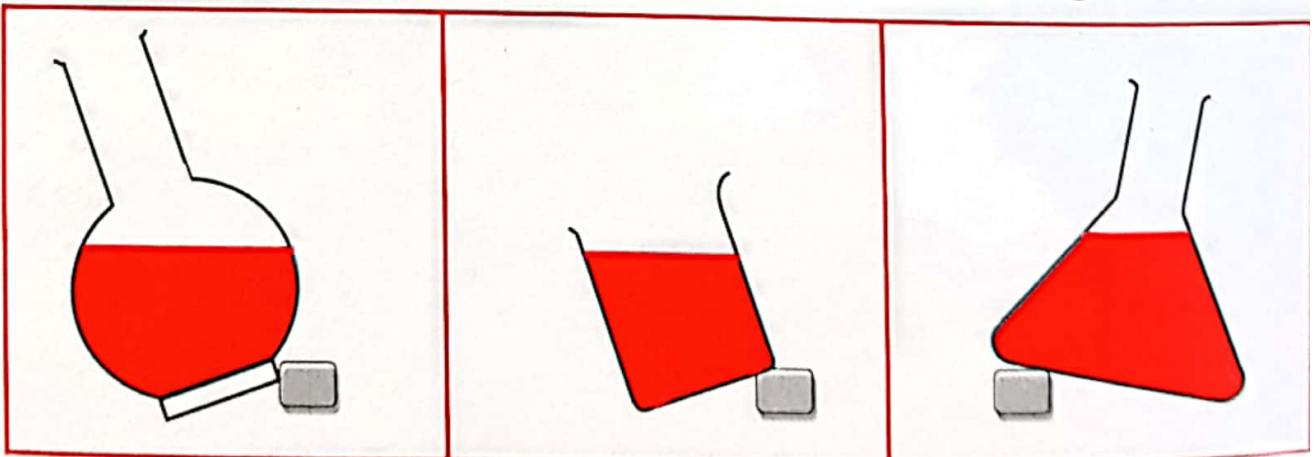
الوضعية الأولى:

- (1) اجب بصحيح او خطأ + التصحيح
- 1 - خطأ: كتلة السائل = كتلة الاناء مملوء - كتلة الاناء فارغ
 - 2 - خطأ: العكس عندما تكون الكثافة اصغر من كثافة الماء أي $d < 1$
 - 3 - خطأ: العكس الكتلة الحجمية هي حاصل قسمة الكتلة على الحجم
- (2) ملأ الفراغات:

- 1 - متجانس - الماء - المذيب - المذابة
- 2 - مركز - مشبع

الوضعية الثانية:

- (1)
- 1 - المادة المذكورة في الفقرة هي: الماء
 - 2 - الحالات الفيزيائية التي ظهرت فيها هذه المادة: صلبة - سائلة - غازية
 - 3 - التحولات التي حدثت للمادة هي: الانصهار - التبخر - التكاثر - التجمد
 - 4 - لم تتغير الكتلة وتغير الحجم اثناء التحولات
- (2) تلوين سطح السائل:



السطح الحر للسائل مستوي وافقي مهما كانت وضعية الاناء

الوضعية الإدماجية:

- (1) الشكل (1) يمثل تركيبة لعملية التقطير
الشكل (2) يمثل تركيبة لعملية الترشيح
(2) تسمية العناصر المرقمة:

الرقم	1	2	3	4	5	6
التسمية	ماء مرشح	دورق	حوجلة	ماء مقطر (نقي)	ورقة ترشيح	ماء مرشح (صافي)

(3) 1- ماء البحر جسم خليط متجانس

ب- اذا اردنا نزع الملح من الماء نستعمل التركيب الموضح في الشكل (1)
التفسير:

- نضع ماء البحر داخل الدورق
- نضع الدورق فوق مصدر حراري (فرن)
- بعد فترة نلاحظ غليان الماء حتى يتبخر الماء كليا ويبقى الملح في قاع الدورق
- نمرر البخار المتصاعد عبر أنبوب التبريد حيث يتكاثف ويتحول الى ماء نقي.