



السنة الدراسية: 2015/2014  
بتاريخ: 14-03-2015 / 30 د

العلوم الفيزيائية  
المراقبة المستمرة الأولى  
السنة أولى ثانوي إعدادي  
الأسدس الثاني



الاسم: .....  
النسب: الفوج: .....

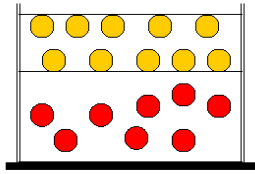
www.9alami.com

التمرين الأول

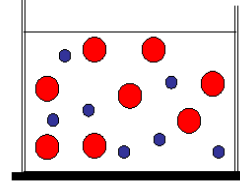
1- املأ الفراغ بما يناسب من الكلمات التالية: الماء - متجانس - الملح - الخليط - غير متجانس 2ن  
يتكون ..... من مادتين مختلفتين أو أكثر و هو نوعان ..... و .....  
فمثلا ، المحلول المائي للملح خليط ..... نحصل عليه عند ذوبان ..... في .....  
حيث يلعب ..... دور المذاب و ..... دور المذيب

2- أجب بصحيح أو خطأ: 2ن  
- المحلول المشبع خليط غير متجانس .....  
- عند التسخين ، تزداد قدرة المذيب على إذابة المذاب .....  
- تمكن عملية الترشيح من فصل سائلين غير قابلين للامتزاج .....  
- تمكن عملية التصفيق من فصل مكونات مستحلب .....  
.....

3- يمثل الشكلان التاليان ، نموذجين جزيئيين لخليطين مكونين من سائلين



خليط 2

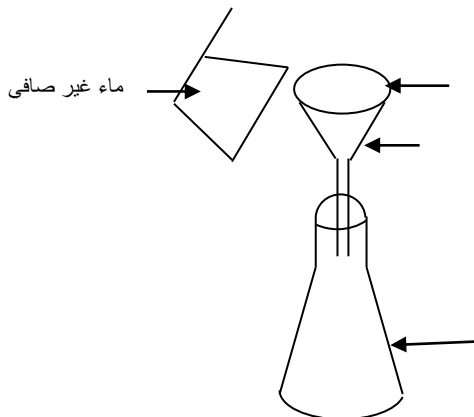


خليط 1

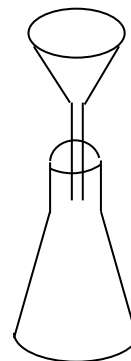
أ- حدد نوع كل خليط ، علل جوابك  
خليط 1 : .....  
خليط 2 : .....  
ب- ماذا نقول عن السائلين المكونين للخليط 2 ؟  
.....  
.....

التمرين الثاني :

من بين العمليات التي تستعمل لفصل مكونات خليط ، العملية الممثلة في الشكل 1



شكل 1



شكل 2

1- حدد اسم و دور هذه العملية

ن2

2- اعط الأسماء المقابلة للأعداد 1 و 2 و 3

ن1,5

1 ..... 2 ..... 3

3- ارسم على الشكل 2 ما نحصل عليه بعد الفصل في الإناءين 2 و 3

ن2

### التمرين الثالث

نضع كمية من الملح كتلتها  $m=12g$  في حجم  $V= 50 mL$  من الماء المقطر فنحصل على خليط متجانس

1- ماذا نعني بالماء المقطر؟ وكيف نحصل عليه؟

ن1,5

2- أعط اسم الخليط المحصل عليه

ن1

3- أحسب التركيز الكتلي للمحلول المحصل عليه

ن2

4- حدد كتلة الملح المتواجدة في حجم  $V'= 20 mL$  من هذا المحلول

ن1,5

5- نضيف بعد ذلك إلى المحلول السابق 10g من الملح ، بين أن الكتلة المضافة من الملح لا تذوب كليا

نعطى ذوبانية الملح في الماء في ظروف التجربة :  $S=360 g / L$

ن1,5