

التجريب الأول: (11 نقاط)

✓ لتكن الخلائط التالية :

1- ماء وزيت ، 2- ماء ورمل ، 3- إيثانول وهكسان .

أ. مانوع وطبيعة كل خليط ؟

ب. ما هي عمليات الفصل المناسبة لكل خليط ؟

ج. أعط مبدأ كل عملية .

د. ارسم التركيب التجريبي لعملية الفصل بين الإيثانول والهكسان مع توضيح جميع البيانات .

ه. ما الفرق بين الترشيح تحت الفراغ والترشيح البسيط ؟

التجريب الثاني: (08 نقاط)

✓ نحصل على محلول مائي بإذابة 32.1g من هيدروكسيد الحديد الثلاثي $Fe(OH)_3$ في

$1500cm^3$ من الماء المقطر.

(1) أحسب التركيز الكتلي لهذا المحلول.

(2) إستنتج مولاريتته.

(3) أكتب معادلة انحلال هيدروكسيد الحديد الثلاثي $Fe(OH)_3$ في الماء.

(4) إستنتج تركيز جميع شوراده.

(5) ما هي نظامية هذا المحلول؟

تعطى : $M_{Fe} = 56g/mol$, $M_O = 16g/mol$, $M_H = 1g/mol$

ملاحظة: نقطة على تنظيم الورقة

" جزر جزر ربي طريق الرب ربي "