

التمرين الأول: أجب بتصحيح أو خطأ مع تصحيح الخطأ:

1- الماء الصافي يتكون من جزيئات الماء فقط ليس له طعم أو لون

2- محلول الملحي ناقل للتيار الكهربائي لأنه محلولي جزيئي

3- للانتقال من الماء العكر إلى الماء الرائق تقوم بعملية الإبانة

4- جزيئات الجسم المنحل هي المسؤولة عن لون محلول

5- الماء الرائق هو الماء الناتج عن عملية الترشيح

6- الماء النقي يحتوي على المعادن والأملاح المعدنية

7- محلول السكري غير ناقل للتيار الكهربائي لأنه محلول شاردي

التمرين الثاني:

1- الإبانة والترشيح عمليتان فيزيائيتان يتحول فيها محلول من خليط غير متجانس إلى خليط متجانس

أعط تعريفاً لكل من الإبانة والترشيح والماء الصافي

الإبانة:

الترشيح:

الماء الصافي:

2- صنف الشوارد التالية إلى صاعدات وهابطات: Ca^{2+} NO_3^- SO_4^{2-} K^+ Cl^- Na^+ Mg^{2+} HCO_3^-

الهابطات	الصاعدات
.....

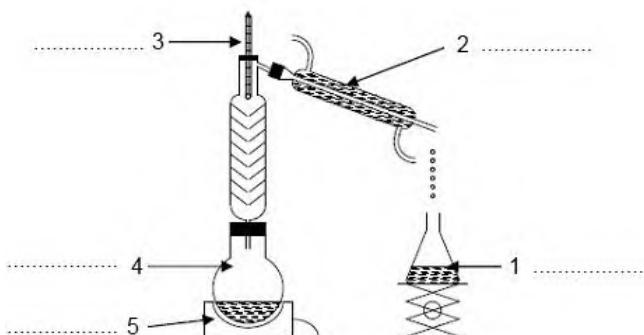
التمرين الثالث:

نقوم بالتجربة المقابلة للحصول على الماء النقي

1- سم البيانات المرقمة في التجربة

2- اشرح باختصار هذه التجربة للحصول على

الماء النقي



التمرين الأول : أجب بتصحيح أو خطأ مع تصحيح الخطأ: (08 نقاط)

- 1- الماء الصافي يتكون من جزيئات الماء فقط ليس له طعم أو لون **خطأ**
- (1ن) الماء النقي يتكون من **جزيئات الماء فقط ليس له طعم أو لون**
- 2- محلول الملحي ناقل للتيار الكهربائي لأنه محلولي جزيئي **خطأ**
- (1ن) محلول الملحي **ناقل للتيار الكهربائي لأنه محلولي شاردي**
- 3- للانقال من الماء العكر إلى الماء الرائق نقوم بعملية الإبانة **صحيح**
- (1ن) جزيئات الجسم المنحلة هي المسؤولة عن لون محلول **خطأ**
- شوارد الجسم المنحلة هي المسؤولة عن لون محلول
- 5- التسرب هو الماء المتتساقط على شكل أمطار أو الناتج عن ذوبان الثلوج **خطأ**
- (1ن) السيول هو الماء المتتساقط على شكل أمطار أو الناتج عن ذوبان الثلوج
- 6- الماء الرائق هو الماء الناتج عن عملية الترشيح **خطأ**
- (1ن) الماء النقي يحتوي على المعادن والأملاح المعدنية **خطأ**
- 7- الماء الرائق هو الماء الناتج عن عملية الإبانة
- 8- محلول السكري غير ناقل للتيار الكهربائي لأنه محلولي شاردي **خطأ**
- (1ن) محلول السكري غير ناقل للتيار الكهربائي **لأنه محلولي جزيئي**

التمرين الثاني: (6.5 نقاط)

- 1- أنظر مراحل دورة الماء في الطبيعة بدون شرح:
الكاف ، التساقط، السيول، التبخر ، النتح (1ن)
- 2- ذكر عمليات معالجة الماء : **1- الغربلة بالشبكة 2- الطفو 3- الإبانة والترشح 4- طرق فيزيائية و كيميائية 5- طرق بيولوجية** (1ن)

3- الإبانة والترشح عمليتان فيزيائيتان يتحول فيها محلول من خليط غير متجانس إلى خليط متجانس

أعطي تعريفاً لكل من الإبانة والترشح والماء الصاف

الماء الصاف هو عملية تركيز الماء العكر أو محلول بشكل خليط غير متجانس. يحدث خلالها ترسيب المواد الثقيلة إلى قعر الإناء بفعل الثقالة.

الماء المتحصل عليه في النهاية عبارة عن محلول رائق أكثر شفافية مما كان عليه. والإبانة عملية طبيعية تفصل فيها كثير من الأجسام التي تسبب تغمر محلول وتحتاج إلى وقت.

(1.5ن)

الترشح هي تقنية تسمح بفصل الجسيمات العالقة بالماء بواسطة جسم مرشح مثل ورق، رمل، فحم.

والسائل الناتج هو الرشاحة ويكون شفافاً وهو الماء الصاف.

الماء الصافي هو ماء ما زال يحتفظ ببعض الأجسام المنحلة فيه وهو خليط متجانس.

يمكن فصل بعض الأجسام الأكبر صغيراً والتي تبقى موجودة بالماء الصافي عن طريق تقنيات إضافية نستخدم فيها مواد مثل الفحم النشط أو مادة صمغية، حيث تاحتجز أجساماً في حالة غازية أو سائلة.

(1.5ن)

التمرين الثالث: (5.5 نقاط)

نقوم بالتجربة المقابلة للحصول على الماء النقي

1- سم البيانات المرقمة في التجربة

2- اشرح باختصار هذه التجربة للحصول على الماء النقي

شرح التجربة: (3 ن)

الماء أثناء تسخينه يتبخّر ويتحول إلى حالة بخار، وعند مروره بأنبوب التبريد يتكتاف ليعود إلى حالته السائلة في نفس الوقت والأجسام التي كانت منحلة في الماء الخليط تبقى في قعر الإناء. وهكذا نفصل الماء النقي عن المكونات الأخرى التي منحلة فيه.

