

الاسم واللقب: القسم: العلامة /20 :

التمرين الأول: (5.5 نقطة)

اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات المقترحة. بوضع الإشارة X في المربع المناسب

1. للانتقال من الماء الرائق إلى الماء الصافي نستعمل طريقة: التقطير الإبانة الترشيح
2. الإبانة هي طريقة فيزيائية نحصل بها على: ماء صافي ماء رائق ماء نقي
3. يحتوي الماء المعدني على العديد من الهابطات منها: Cl^- Ca^{2+} SO_4^{2-} Na^+
4. للكشف عن شاردة SO_4^{2-} نستعمل كاشف: نترات الفضة اكسلات الامونيوم كلور الباريوم
5. الدرجة الهيدروتمترية تعبر عن: ملوحة المياه عسرة المياه حموضة المياه
6. 1 درجة هيدروتمترية فرنسية (1F) يكافؤ كتلة من $CaCO_3$ تقدر بـ 10mg /L 1mg /L 100g /L
7. يعتبر الماء عذبا إذا كانت درجته الهيدروتمترية تساوي: 3-0 18-12 6-3
8. وضعت قطرات من أزرق البروموتيمول في ماء فأعطت لونا اخضرا فنقول أن الماء معتدل قاعدي حامضي
9. نغمس ورقة PH في محلول أساس قوي فيصبح لونها: برتقالي احمر اخضر ازرق
10. الحمض الأقوى هو الذي لديه قيمة PH التالية: 2.2 3.2 8 12
11. عسرة الماء سببها وجود كميات كبيرة من الكبريتات الكالسيوم الكربونات

التمرين الثاني: 9.5 نقطة

لديك البطاقتين التعريفيتين لنوعين من الماء المعدني المبينتين في الجدول التالي:

PH	Na^+	Cl^-	SO_4^{2-}	HCO_3^-	Mg^{2+}	Ca^{2+}	mg /L
6,2	15,8	36,5	35	265	20,26	74	الماء 1
6,11	47	43	171	317	47	97	الماء 2

1- ماهو تركيب كل من الصاعدات والهابطات في كل ماء:

الماء 1: تركيب الصاعدات تركيب الهابطات

الماء 2: تركيب الصاعدات تركيب الهابطات

2- أي من المائين أكثر عسرة من الآخر؟ علل.

3- أي من المائين الأكثر حمضية؟ علل

4- نريد ان نكشف عن شاردة الكلور في المائين ماذا نستخدم؟ وما هو الناتج؟

5- أعط صنف كل ماء مع التعليل

التمرين الثالث : 5 نقاط

الماء المعدني المذكور في التمرين الثاني ، يستخرج من أعالي جبال جرجرة بواسطة مضخة ذات تدفق نرزم له بالرمز **P** يقدر ب 15 لتر في الدقيقة .

1- ماهو الزمن اللازم لملاً 20 فارورة بحيث سعة كل فارورة هي 1.5 لتر.

2- حدد كتلة الكالسيوم التي يتناولها الإنسان في كوب من الماء المعدني رقم 1 اذا كان حجم الكوب هو 500 مل

3- ما هو حجم الماء رقم 1 اللازم لكي يستهلك الإنسان كتلة مقدارها 5 غرام من المغنيزيوم



بالتوفيق :