

الإختبار الأول للثلاثي الأول في مادة العلوم الفيزيائية

التاريخ : 2014/12/03

الشعبة : 1 ج م آ (2.1)

المدة : ساعة واحدة

الإسم : اللقب : القسم : 1 جزء مشترك (أواب) ...

			العلامة :
العلامة النهائية :	التمرين الثالث :	التمرين الثاني :	التمرين الأول :

ملاحظة : الإجابة تكون على نفس الورقة وبخط واضح

التمرين الأول (6 نقاط) :



أكمل فراغات العبارات التالية :

- 1: يكشف عن الماء في المواد الغذائية بواسطة ذات اللون
- 2: المحلول المائي الذي له : أقل من 7 هو محلول مثل :
- 3: الماء العسر غني بشوارد : وشوارد ولا يكون مع الصابون
- 4: المحاليل المائية للتيار الكهربائي بسبب على
- 5: يمكن الكشف عن طبيعة المحاليل المائية باستخدام كواشف ملونة مثل :
- 6: الصيغة الكيميائية للماء هي :
- 7: صيغة : شاردة الكالسيوم : شاردة النحاس الثنائي شاردة المغنيزيوم

التمرين الثاني (4 نقاط) :



أجب بصح أو خطأ ثم صحح العبارة الخاطئة :

1- الماء الشروب هو ماء نقي.

2- الخليط المائي ناتج عن وجود عدة مواد في الماء النقي منحلّة وغير منحلّة وهو خليط غير متجانس.

3- الماء النقي هو ماء يحتوي على جزيئات الماء فقط.

4- للكشف عن الماء نستعمل محلول نترات الفضة.

التمرين الثالث (10 نقاط) :



إليك الجدول الآتي المستخرج من 3 قاطات لمياه معدنية مختلفة :

بقايا جافة عند 180°	Na ⁺ mg/L	Cl ⁻ mg/L	SO ₄ ²⁻ mg/L	HCO ₃ ⁻ mg/L	Ca ²⁺ mg/L	الشوارد الماء المعدني
309	5	4.5	10	357	78	ماء معدني 01
2125	9.1	8.6	1187	403	486	ماء معدني 02
2520	650	387	31	2195	170	ماء معدني 03

- 1- ما إسم الشوارد التالية: Cl⁻ و Na⁺
- 2- نريد الكشف عن شاردة الكلور أي من الكاشفين نستخدم حمض كلور الماء أم نترات الفضة
- 3- كيف نكشف عن شاردة الكالسيوم في المياه السابقة:
- 4- أكتب الصيغة الشاردية لكبريتات الصوديوم:
- 5- صنف هذه المياه تصنيفا طبييا:

- ✓ ماء معدني 01:
- ✓ ماء معدني 01:
- ✓ ماء معدني 01:

6-

أ- أحسب درجة عسر المياه السابقة مع توضيح طريقة الحساب:

- ✓ ماء معدني 01:
-
-
- ✓ ماء معدني 02:
-
-
- ✓ ماء معدني 03:
-
-

ب- ماهي صفة المياه السابقة:

- ✓ ماء معدني 01:
- ✓ ماء معدني 01:
- ✓ ماء معدني 01:

بجملته :
٢٤٣٤

يقول توماس إديسون :

كثير من إخفاقات الحياة هي لأناس لم يدركوا كم كانوا قريبين من بلوغ النجاح