

ثانوية محمد بشير بومعزة لرجام	اختبارات الفصل الأول	السنة الدراسية: 2010/2011
القسم: 1 ج م أ	المادة: العلوم الفيزيائية	المدة: ساعة

الاسم: ..... اللقب: ..... القسم: .....

### التمرين الأول: 09 نق

إليك الجدول الآتي المستخرج من 3 قصاصات لمياه معدنية

بقايا جافة عند 180°	Na <sup>+</sup> mg/L	Cl <sup>-</sup> mg/L	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> mg/L	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> mg/L	Ca <sup>2+</sup> 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 - صنف هذه المياه تصنيفا طبيعيا :- 1-بكربوناتية كلسية، 2- كبريتية كلسية، 3- (3)

2 - رتب هذه المياه حسب تزايد درجة عسرها ..... (3)

3 - ما الفرق بين الماء المقطر والماء المعدني ..... (0.5.)

4 - ما إسم الشوارد التالية : Cl<sup>-</sup> و Na<sup>+</sup> ..... ( 1 )

5 - نريد الكشف عن شاردة الكلور أي من الكاشفين نستخدم حمض كلور الماء أم نترات الفضة ..... (0.5 )

6 - أكتب الصيغة الشارديّة لكبريتات الصوديوم ..... ( 1 )

### التمرين الثاني : 5.5 نقط

س1: يكشف عن الماء في المواد الغذائية بواسطة ..... ذات اللون ..... (0.5 )

س2: المحلول المائي الذي له : ..... أقل من 7 هو محلول ..... بمثل : ..... (1.)

س3: الماء العسر غني بشوارد : ..... وشوارد ..... ولا يكون ..... مع الصابون (1.5)

س4 : المحاليل المائية ..... للتيار الكهربائي بسبب ..... على ..... (0.75 )

س5: كيف يمكن الكشف عن طبيعة المحاليل المائية ..... (0.5)

س6: الصيغة الكيميائية للماء هي : ..... (0.5.)

س7: صيغة :شاردة الكالسيوم : ..... شاردة النحاس الثنائي..... شاردة المغنيزيوم..... (0.75)

### التمرين الثالث: 5.5 نقط

إليك الشكل التجريبي التالي

أعط عنوان التجربة مع تسمية العناصر. ما هو دور العنصر رقم 4

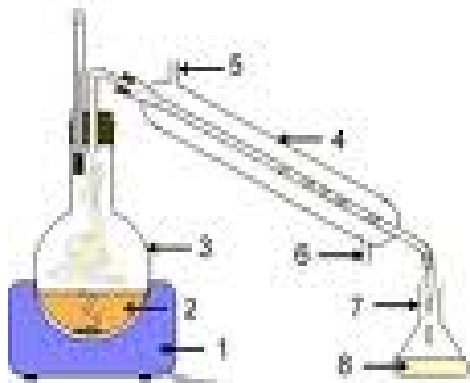
عنوان التجربة: ..... دور العنصر 4 ..... (1.5.)

1 ..... 2 ..... (1.)

3 ..... 4 ..... (1.)

5 ..... 6 ..... (1.)

7 ..... 8 ..... (1.)



بالتوفيق