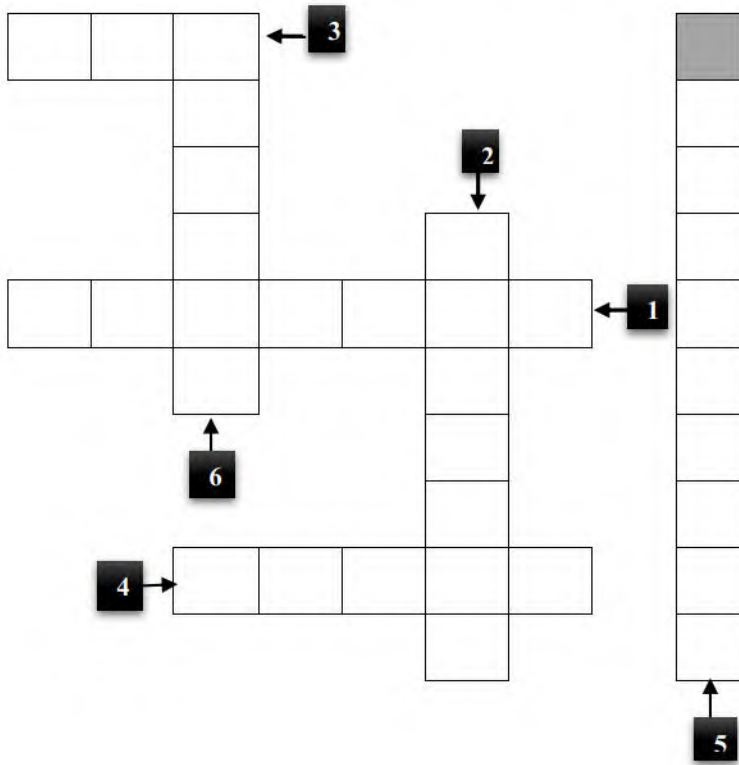


السنة الدراسية: 2023/2022	ثانوية عبد الحميد بن باديس - بيضاء برج -
المدة: 1 سا	المستوى: 1 ج م ع ت
اختبار الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية	
الاسم:	اللقب:
القسم:	

التمرين الأول: (5.5 ن)

املاً خانات الشبكة المقابلة بالحروف المناسبة حسب الرقم الموافق والتي تعبر عن مفهوم معين



- 1 عملية ترسيب المواد الثقيلة الموجودة في الماء
- 2 تقنية تسمح بفصل الجسيمات العالقة بالماء بواسطة جسم مرشح
- 3 ماء نتحصل عليه من عملية التقطير
- 4 مادة تضاف لتطهير الماء
- 5 مادة تستعمل للكشف على غاز ثاني أكسيد الكربون
- 6 أحد مكونات الماء

أكمل المعادلة: $Ca(OH)_2 + \dots \rightarrow CaCO_3 + \dots$

التمرين الثاني: (4.5 ن)

النتيجة	اسم الراسب	الكاشف	المحلول
.....	نترات الفضة	كلور الصوديوم
.....	كلور الباريوم	كبريتات الزنك
.....	أوكسالات الأمونيوم	كبريتات الكالسيوم

التمرين الثالث: (10ن)

إليك الجدول المرافق:

الهبطات	الصاعدات	الرمز الكيميائي	ماء معدني (3)	ماء معدني(2)	ماء معدني (1)	الماء المعدني
						الشوارد (mg/l)
.....	99	78	9,9	الكالسيوم
.....	88,1	24	6,1	المغنيزيوم
.....	103	1	5,7	البوتاسيوم
.....	986	5	29,4	الصوديوم
.....	3380	357	65,3	البيركربونات
.....	88	4,5	78,4	الكلور
.....	18	10	6,9	الكبريتات
.....	3100	309	109	بقايا جافة عند 180°C
.....	6,4	7,2	7	PH

1- أكمل الجدول . (3.5ن)

2- صنف هذه المياه المعدنية حسب تركيبها تصنيفا طبييا؟ مع التعليل (1.5ن)

.....

.....

.....

3- عين طبيعة هذه المياه المعدنية ؟ ثم رتبها حسب درجة حموضتها المتزايدة؟ (2ن)

.....

.....

.....

4- ما المقصود بالماء العسر؟ وماهي الشوارد التي يتعلق بها عسر الماء؟ (1ن)

.....

.....

.....

5- ماء معدني درجته الهيدروتيومترية تساوي 3°F. أحسب تركيز شوارد Ca^{2+} المكافئة بـ mg/L (1ن)

.....

.....

.....

6- بماذا يتعلق لون المحاليل؟ (1ن)

.....

.....

.....