

دولة الإمارات العربية المتحدة

وزارة التربية والتعليم

منطقة الفجيرة التعليمية

أكاديمية الفجيرة العلمية الإسلامية



معلم العلوم : ا. كمال خطاب

0563728977-0527849946

عدد صفحات الأسئلة : (3)

الدرجة : (20 درجة)

اختبار تجريبي للصف الثامن الوحدة 17

للعام الدراسي 2016 / 2017

20

الاسم :

الشعبة :

السؤال الأول :- أولاً : اختر الإجابة الصحيحة للعبارات التالية : (4 درجات)

- 1- أي مما يلي ليس من خصائص المركبات الأيونية ؟
أ- درجة انصهار مرتفعة ب- لاتذوب في الماء ج- درجة غليان مرتفعة د- توصيل الكهرباء
- 2- عندما تفقد ذرة عنصر إلكترون أو أكثر تصبح :
أ- ذرة متعادلة ب- أيون موجب ج- أيون سالب د- أيون متعادل
- 3- كلما ابتعد الإلكترون عن نواة الذرة فإن طاقته
أ- تزداد ب- تقل ج- تساوي صفر د- تتلاشى
- 4- عنصر موجود في يسار الجدول الدوري ولا يعد من الفلزات
أ- الصوديوم ب- الحديد ج- الهيدروجين د- الهيليوم

ثانياً : اختر حرف الإجابة الصحيحة من العمود الأيسر لما يناسبها من العمود الأيمن : (3 درجات)

الحرف	العمود الأيمن	العمود الأيسر
	البروتون	أ- قوة تربط بين ذرتين أو أكثر .
	الرابطية الكيميائية	ب- جسم دون ذري له شحنة موجبة .
	الفوسفور	ج- عناصر المجموعة 18 .
	الغازات النبيلة	د- يقع في المجموعة 15 وله خمس إلكترونات تكافؤ .
	النيوترون	هـ - مركب تساهمي .
	سكر المائدة	و- جسيم دون ذري ليس له شحنة .

(6 درجات)

ثانيًا : اذكر السبب لما يأتي .

(1) يعد الماء مركبًا تساهميًا قطبيًا .

.....

.....

(2) يمكن ثني مسمار حديد من دون أن ينكسر .

.....

.....

(3) محلول الملح يوصل التيار الكهربائي بينما محلول السكر لا يوصل التيار الكهربائي .

انتهت الأسئلة مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح

معلم العلوم :

أ/ كمال أحمد

