



الامتحان الفصلي الأول

الاسم:

الدرجة: 80 درجة المدة : ساعة و نصف

كيمياء

التاريخ:

الأول الثانوي العلمي (٢٠١٩ - ٢٠٢٠)

(12 درجة)

أولاً: اختر الإجابة الصحيحة:

١. التغير الفيزيائي مما يلي هو:

أ	الصدأ	ب	التحليل الكهربائي	ج	التسامي	د	الهدرجة
---	-------	---	-------------------	---	---------	---	---------

٢. السعة العظمى من الإلكترونات للسوية الطاقة الرئيسية (M):

أ	8	ب	32	ج	2	د	18
---	---	---	----	---	---	---	----

٣. يختلف الإلكترونان الموجودان في المحط ($I S$) في ذرة الهيليوم في العدد الكمي:

أ	الرئيسي n	ب	الثانوي l	ج	المغناطيسي m	د	لف الذاتي m_s
---	-------------	---	-------------	---	----------------	---	-----------------

٤. الصوديوم من عناصر فصيلة:

أ	المعادن القلوية الترابية	ب	الغازات النادرة	ج	الهالوجينات	د	المعادن القلوية
---	--------------------------	---	-----------------	---	-------------	---	-----------------

(12 درجة)

ثانياً: ضع كلمة (صح) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام العبارة غير الصحيحة و صححها:

١. الإلكترونات تملأ المدارات بدءاً من المدار ذي السوية الطاقة الأدنى و بالتدرج.
٢. العدد الكمي المغناطيسي m يحدد جهة دوران الإلكترون حول محور مار من مركزه.
٣. العنصر الذي يفقد إلكترونات يسمى عاملاً مؤكسداً.
٤. تفاعل الأكسدة هو التفاعل الذي يتم فيه اكتساب إلكترونات.

(12 درجة)

ثالثاً: اكتب أسماء العناصر الآتية:

Sr	Rn	Kr
----	----	----

(20 درجة)

رابعاً: اكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر الآتية و حدد موقعها في الجدول الدوري:

Mg 12	
Al 13	
S 16	

(24 درجة)

خامساً: اجب عن السؤال الآتي:

١. احسب كتلة حمض الخل (CH_3COOH) اللازمة للحصول على (5 l) من محلوله بتركيز (0.4 mol.l^{-1}).
٢. احسب التركيز الجديد لحمض الخل عند إضافة (5 l) إليه من الماء المقطر علماً أن: ($C:12\text{ O:16 H:1}$)

تأسست ١٩٥٤م

