

المصحح / التوقيع	المراجع / التوقيع
---------------------	----------------------

١س ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة فيما يلي :

- ١- يزداد النشاط الكيميائي في المجموعة الأولى من أعلى إلى أسفل . ()
- ٢- كلما زاد التركيز قلت سرعة التفاعل . ()
- ٣- الفلزات القلوية لامعة وصلبة ولها كثافة منخفضة ودرجة انصهارها منخفضة . ()
- ٤- عدد الإلكترونات يساوي عدد البروتونات في ذرة العنصر المتعادلة . ()

٢س ضع دائرة حول الرقم الذي يسبق الإجابة الصحيحة فيما يلي :-

(أ) أي مما يلي يمثل الخطوة الأولى للبحث عن حل مشكلة ما :			
١	تحليل البيانات .	٢	تحديد المشكلة .
٣	اختبار الفرضية .	٣	
(ب) أي مما يلي يعد أكبر البراكين :			
١	المركبة .	٢	الدرعية .
٣	المخروطية .	٣	
(ج) يرمز لصوديوم بالرمز :			
١	. Ba	٢	. Na
٣	. Ca	٣	
(د) لإبطاء سرعة التفاعل يجب إضافة :			
١	عامل يحفز .	٢	عامل مثبط .
٣	مواد متفاعلة .	٣	
(هـ) المجموعة التي لعناصرها مجالات طاقة خارجية مستقرة (خاملة) :			
١	. ١١	٢	. ١١٢
٣	. ١١٨	٣	

٣س اكتب المستطعات العلمية التالية في الفراغات المناسبة :

١- (.....) تتشابه في عدد البروتونات وتختلف في عدد النيوترونات .
((السيزموجراف _ العنصر _ النظائر _ السيلينيوم _ الأوكسجين))

٢- (.....) يستخدم في آلات التصوير الضوئي.

٣- (.....) المجموعة ١٦ أ.

٤- (.....) جهاز يسجل الموجات الزلزالية.

س ٤

أ - أكمل الفراغات التالية بما يناسبها :

- ١- إذا كان لدى النيتروجين في مداره الخارجي خمس الكترونات فإن تكافؤه =
 - ٢- خلال عملية تحلل بيتا يتحول النيوترون الى بروتون و
 - ٣- تعمل الإنزيمات على البروتينات .
 - ٤- عدد الالكترونات في مستويات الطاقة نستخدم القانون..... .
- ب) (اذكر السبب: تسمية الهالوجينات بهذا الاسم . (.....))

س ٥

ضع الرقم المناسب من العمود الأول بما يناسبه من العمود الثاني :

- () طرائق علمية .
() الكالسيوم Ca .
() النيوترون .
() عامل مساعد (محفز) .
() رابطة أيونية .

- ١- Na - Cl .
٢- زيادة سرعة التفاعل دون أن تتغير .
٣- متعادل الشحنة .
٤- المجموعة الثانية .

س ٦

(أ) سم المخطط التالي فقط :

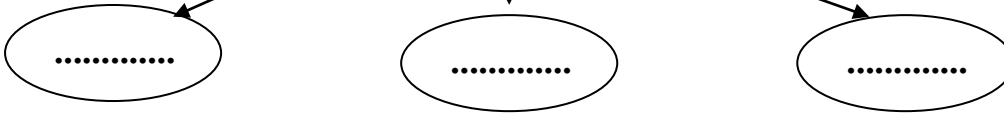
يمثل كل عنصر في الجدول الدوري بصندوق يسمى:

هيدروجين	حالة المادة
1	1
H	H
1.008	1.008
العنصر	
العدد الذري	
الرمز	
الكتلة الذرية	

.....

(ب) أكمل خريطة المفاهيم:

أنواع العناصر



(ج) حدد نوع التفاعل التالي :



نوع التفاعل

انتهت الأسئلة.