

السؤال الأول : 7ع

ضع دائرة حول رمز الاحابة الصحيحة فيما يلي :-

- 1 إذا كان التوزيع الالكتروني لعنصر ما (٢ ، ٨ ، ٣) فإنه يقع في المجموعة
 - أ- الثانية
 - ب- الثامنة
 - ج- الثالثة
 - د- الرابعة
- 2 (عنصر الفلور 9F يشبه في خواصه الكيميائية عنصر
 - أ- الأكسجين 8O
 - ب- النيون ${}^{10}Ne$
 - ج- اليود ${}^{53}I$
 - د- الكبريت ${}^{16}S$
- 3 (عنصر اليورانيوم ${}^{92}U$ من
 - أ- الفلزات القلوية
 - ب- اللانثانيدات
 - ج- الاكتينيدات
 - د- الفلزات الترابية
- 4 (نشاط بعض العناصر كما يلي ($Ag < Cu < Mn < Al < Na$), أي التفاعلات الآتية يمكن أن يحدث
 - أ- $Al + MnSO_4$
 - ب- $Ag + CuSO_4$
 - ج- $Cu + NaCl$
 - د- $Ag + HCl$
- 5 (عند تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع الخارصين فان دلالة حدوث التفاعل بينها
 - أ- سريان تيار كهربى
 - ب- تصاعد غاز الهيدروجين
 - ج- اختفاء اللون
 - د- ظهور لون جديد
- 6 (في الخلية الكهروكيميائية التي قطباها النحاس و الخارصين تقل كتلة الخارصين بسبب :-
 - أ- اكتسابه للإلكترونات
 - ب- تفاعله مع الحمض
 - ج- تفاعله مع النحاس
 - د- سريان التيار الكهربى
- 7 (رقم تأكسد النيتروجين في حمض النيتريك HNO_3
 - أ- +٥
 - ب- +٣
 - ج- +٤
 - د- +٦

أكتب المصطلح العلمي الدال على العبارات التالية :-

- 1) (عناصر تقع في وسط الجدول ولها أكثر من رقم تأكسد .
- 2) (قوة تجاذب كهربي تنشأ بين أيون فلز موجب وإيون لافلز سالب عند تفاعلها معا
- 3) (العنصر الذي يقل رقم تأكسده أثناء التفاعل وتحدث له عملية اختزال .
- 4) (نوع من التفاعلات يحل فيه فلز محل آخر أقل نشاطا منه في مركباته .

علل ما يأتي:-

- 1) يحفظ الصوديوم تحت الكيروسين .
.....
- 2) يستخدم عنصر التنجستين في المصابيح الكهربائية .
.....
- 3) الرابطة الكيميائية في جزئ الفلور مشتركة .
.....
- 4) تستخدم القنطرة الملحية في الخلية الكهروكيميائية .
.....

السؤال الثالث : علامتان

أجب عن السؤال التالي؟

لديك ملعقة من الحديد و أردت طلائها بالنيكل علماً بأن لديك قطعة من النيكل و محلول نترات النيكل و مصدر كهربائي و أسلاك وضع بالرسم كيف يمكنك إجراء عملية الطلاء .

وجه المقارنة	المركبات الأيونية	المركبات التشاركية
فقد واكتساب الإلكترونات		
توصيل التيار الكهربائي		
مثال		

السؤال الرابع : ع5

أجب عما يأتي:-

(عنصر توزيعه الإلكتروني (٣, ١٨, ٨, ٢), أوجد :

أ- موقعه في الجدول :

.....

ب- نوعه :

ج- عدد البروتونات فيه

د- شحنة أيونه :

هـ- ذريته :

السؤال الخامس : علامتان

ضع علامة (/) أو (x) أمام العبارات التالية حسب صحتها :-

١. عدد الإلكترونات للمدار الأخير في جميع الغازات الخاملة (٨) . ()
٢. جميع الفلزات مواد صلبة . ()
٣. جميع اللافلزات غازات أو سوائل . ()
٤. يعتبر الفلز الأنشط كيميائياً عاملاً مختزلاً قوياً . ()

ع3 حدد نوع كل من التفاعلات التالية :-



