

المبحث : العلوم والحياة

الزمن : حصه صفيه

التاريخ : / 2018/3

العلامة : 30



وزارة التربية والتعليم العالي

مديرية التربية والتعليم -

مدرسة

الصف : التاسع الأساسي

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 ^{١٩}F يشبه في خواصه الكيميائية عنصر
أ- الأكسجين ^٨O ب- النيون ^{١٠}Ne ج- اليود ^{١٢٦}I د- الكبريت ^{١٦}S
- 3 (عنصر اليورانيوم ^{٩٢}U من
أ- الفلزات القلوية ب- اللانثانيدات ج- الاكتينيدات د- الفلزات الترابية
- 4 (نشاط بعض العناصر كما يلي (Na < Al < Mn < Cu < Ag), 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 كهربائي 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 الكهربائي
- 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 ايون فلز موجب وايون 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:- 4ع

- 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 .
.....

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 .

قارن سن :- ع3

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

السؤال الرابع : ع5

أجب عما يأتى:-

(عنصر توزيعه الالكتروني (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 :-



