

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

السنة الدراسية : 2014/2013
النقطة :

فرض كتابي رقم 1 في العلوم الفيزيائية
الأسدس الأول

الاسم
القسم
الرقم
.....

20

- (1) اتمم الفراغ بما يناسب من الكلمات الآتية: الأيون - أجسام - المادة - عازلة - موصلة - البلاستيك — حديد. فقدت - اكتسبت
- ✓ يمكن صنع عدة من نفس
 ✓ الزجاج والبلاستيك هي مواد للكهرباء بينما الفلزات هي مواد
 ✓ يمكن اختبار الطفو على الماء من التمييز بين المواد
 ✓ تتمكن خاصية الجذب من طرف مغناطيسين من عزل فلز عن باقي الفلزات
 ✓ ينتج عن ذرة أو مجموعة من الذرات مرتبطة فيما بينها أو إلكتروناً أو أكثر.

2) أجب بـ صحيح أو خطأ ثم صاح الجمل الخاطئة :

الجمل	ص/خ	التصحيح
- الالكترونات مشحونة بكهرباء سالبة	0.5	
- الصدأ مادة غير مسامية تحمي الحديد من التآكل	1	
- يرمز للإلكترون بـ -e	1	
- ينتج الأيون السالب عن اكتساب الذرة للالكترونات	0.5	
- تتجمع كتلة الذرة في نواتها	0.5	
- يسمى الأيون الموجب بالأيون	0.5	

التمرين الثاني : (10 نقط)

(1) املأ الجدول التالي بما يناسب :

شحنة الذرة	شحنة النواة	شحنة الالكترونات	شحنة الذري Z	العدد الذري	رمزها	الذرة
			1	H		الهيدروجين
+8e				0		الأوكسجين

2) تنتشر في حياتنا اليومية مجموعة من المواد، ومن بين هذه المواد نجد الألومنيوم الذي يعتبر الأكثر استعمالاً في مجال التعليب، وفي صناعة أواني الطبخ و أجنحة الطائرات.....

(2.1) إلى أي صنف من المواد يتبع الألومنيوم؟
يمكن لنزرة الألومنيوم (Al) أن تتحول إلى أيون الألومنيوم وذلك بفقدانها تلات الكترونات . علماً أن العدد الذري لنزرة الألومنيوم هو : $z=13$

(2.2) أكتب رمز الأيون محدداً نوعه؟
.....

(2.3) ما هو عدد الكترونات لهذا الأيون؟
.....

(4.2) أحسب شحنة النواة بالشحنة الإبتدائية؟
.....

(5.2) أحسب شحنة إلكترونات الأيون الناتج بالشحنة الإبتدائية؟
.....

(6.2) إستنتاج شحنة الأيون الناتج؟
.....

3. عند ترك الألومنيوم معرض للهواء الطلق يتفاعل مع هذا الأخير وينتج عن هذا التفاعل مادة رمادية اللون

(1.3) لماذا نسمي تفاعل الألومنيوم مع الهواء الطلق؟
.....

(2.3) أعطِ اسم المادة الناتجة ، صيغتها الكيميائية ، بماذا تتميز هذه المادة؟
.....

(3.3) عبر عن هذا التفاعل بمعادلة كيميائية متوازنة
.....

التمرين الثالث : (2 نقط)

نجز تجربة حرق الورق كما هو مبين في الشكل أسفله:

(1) ما هي نواتج هذا الاحتراق؟
.....

(2) هل احتراق الورق تفاعل كيميائي؟
.....

(3) حدد نوع هذا الاحتراق؟
.....



بالتوفيق ان شاء الله

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma