تم تحميل هذا الملف من موقع تلاميذي www.talamidi.com

الاسم : ..... القسم : ..... الرقم :	فرض كتابي رقم 1 في العلوم الفيزيائية **الأسدس الأول**	السنة الدراسية : 2014/2013 النقطة : ـــــ / 20

التمرين الأول : (8 نقط)

1) اتمم الفراغ بما يناسب من الكلمات الأتية: الأيون- أجسام – المادة – عازلة – موصلة – البلاستيكية — حديد- فقدت – اكتسبت

- ✓ يمكن صنع عدة.....من نفس ..... (1)
- ✓ الزجاج والبلاستيك هي مواد.....للكهرباء بينما الفلزات هي مواد ..... (1)
- ✓ يمكن اختبار الطفو على الماء من التمييز بين المواد..... (0.5)
- ✓ تمكن خاصية الجذب من طرف مغنطيس من عزل فلز ..... عن باقي الفلزات (0.5)
- ✓ ينتج .....عن ذرة أو مجموعة من الذرات مرتبطة فيما بينها .....أو.....إلكترونا او أكثر. (1)

2) أجب بصحيح أو خطأ ثم صحح الجمل الخاطئة :

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

التمرين الثاني : (10 نقط)

1) املأ الجدول التالي بما يناسب : (2)

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

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

1.2) إلى أي صنف من المواد ينتمي الألومنيوم ؟..... (1)

يمكن لذرة الألومينيوم(Al) أن تتحول الى أيون الألومينيوم وذلك بفقدانها ثلاث الكترونات .علما أن العدد الذري لذرة الألومينيوم هو : z=13

2.2) أكتب رمز الأيون محددا نوعه؟..... (1)

3.2)ماهو عدد الكترونات هذا الأيون ؟..... (1)

4.2) أحسب Q1 شحنة النواة بالشحنة الإبتدائية ؟.....Q1= (1)

5.2) أحسب Q2 شحنة إلكترونات الأيون الناتج بالشحنة الإبتدائية؟.....Q2= (1)

6.2) إستنتج شحنة الأيون الناتج ؟..... (0.5)

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

1.3) بماذا نسمي تفاعل الألومنيوم مع الهواء الرطب؟..... (0.5)

2.3) أعط إسم المادة الناتجة ، صيغتها الكيميائية، بماذا تتميز هذه المادة؟..... (1)

.....

.....

3.3)) عبر عن هذا التفاعل بمعادلة كيميائية متوازنة..... (1)

التمرين الثالث : (2 نقط)

ننجز تجربة حرق الورق كما هو مبين في الشكل أسفله:

1).ماهي نواتج هذا الاحتراق؟..... (1)

.....

2). هل احتراق الورق تفاعل كيميائي؟..... (0.5)

3). حدد نوع هذا الاحتراق؟..... (0.5)

بالتوفيق ان شاء الله