

المؤسست : الثانوية الإعدادية مولاي يوسف - آرفود المستوى : الثالث ثانوي إعدادي 4 المادة : العلوم الفيزيائية الأستاذ : بلعكيش اسماعيل	تصحيح فرض كتابي رقم 1 الدورة الثانية السنة الدراسية: 2008 - 2010 المدة الزمنية: 45min
---	---

أ. التمرين الأول :

- أعد خصائص لمعادن ؟

— موصلة جيد للتيار الكهربائي و للحرارة . — تتميز بالبريق الفلزي

— مقاومة للصدمات . — تتفاعل بكثرة مع المواد الكيميائية

؟ أتم تحضرات التالية:

3. حدد بدق التسمية بين PEI ، باقي المواد البلاستيكية (PE , PVC , PP , PS)

يقع في الماء العذب والماء المالح ويتقوس في الماء المغلي

أ. التمرين الثاني

- أجب بصحیح أو خطأ؟
- لا تتكون ذرة من إلكترونات موجبة **خطأ**
- في ذرة عدد الشحنات السالبة لنواة تساوي عدد الشحنات الموجبة للإلكترونات **خطأ**
- عدد كتساب الإلكترونات لتتحول ذرة إلى أيون سالب يسمى الكتليون **خطأ**
- العدد الذري هو عدد النيوترونات الدرة في حالتها المحايدة **صحیح**
- في مجال كيميائيات الحديد نجد أيونات الحديد Fe^{+2} . علما أن ذرة الحديد تحتوي على 26 إلكترون
- أ. ما هو عدد الشحنات الإيجابية لوجبة لنواة الحديد؟

تساوي 26

- ب. حسب شحنة ذرة أيون الحديد بدلالة الكهول e ؟

$$+ Z_{Fe} e = + 26e = + 26 \times 1,6 \times 10^{-19} C = + 41,6 \times 10^{-19} C$$

- ج. حدد عدد الكترونات أيون الحديد . وحسب شحنتها الإجمالية بدلالة الشحنة الابتدائية e ؟

عدد الكترونات أيون الحديد تساوي 24 $26 - 2 = 24$

شحنتها الإجمالية بدلالة e هي $-24e$

- د. صيغرات أيون الأيدوت هي : O^{2-} ، C^{4-} ، H^- ، O^{2-} وكسيجين ؟
- د. ما نوع هذا الأيون ؟

أيون سالب متعدد الدرجات أو تقول أيون متعدد الدرجات

- ب. حدد تركيب هذا الأيون ؟

درتي كربون و ثلاث دركات هيدروجين و درتي اوكسجين و إلكترونين مكتسينين