

المؤسسة : الثانوية الإعدادية مولاي يوسف - أرفود	فرض كتابي رقم 1	الاسم :
المستوى : الثالثة ثانوي إعدادي 2	الدورة الثانية	القسم :
المادة : العلوم الفيزيائية	السنة الدراسية: 2009 - 2010	الرقم :
الأستاذ: بلعظيش اسماعيل	المدة الزمنية: 45min	

التمرين الأول :

1- ما هي مجموعة المواد العازلة للكهرباء وخفيفة الوزن وغير هشة ؟

2- كيف نميز فلز الحديد عن باقي الفلزات؟

3- أذكر أحد الاختبارات المستعملة لمعرفة مادة PVC ؟

التمرين الثاني :

1- كم تساوي شحنة إلكترون واحد بالكولوم وبالشحنة الابتدائية؟

2- يحتوي معجون الأسنان على أملاح الفليور. أهمها فليورور الصوديوم « NaF » الذي يتكون من ذرات الصوديوم Na وذرات الفليور F

أثناء ذوبان فليورور الصوديوم في الماء تفقد ذرة الصوديوم Na إلكترون واحد وتكتسبه ذرة الفليور F علما أن ذرة الفليور F تتوفر على 9 إلكترونات وشحنة نواة ذرة الصوديوم Na تساوي $+11e$

2- أ- أكتب رمز أيون الفليورور ورمز أيون الصوديوم ؟

2- ب- أحسب شحنة نواة ذرة الفليور بدلالة الكولوم ؟

2- ج- أحسب شحنة إلكترونات أيون الصوديوم بدلالة الشحنة الابتدائية e ؟

2- د- أحسب شحنة إلكترونات أيون الفليورور بدلالة الشحنة الابتدائية e ؟

3- صيغة أيون الفوسفات هي PO_4^{3-} (P رمز الفوسفور و O رمز الأوكسجين)

3- أ- ما نوع هذا الأيون ؟

3- ب- حدد أنواع وعدد الذرات التي تكون أيون الفوسفات ؟

3- ج- ما هي شحنته الإجمالية بدلالة الشحنة الابتدائية e ؟