

المراقبة المستمرة رقم: 1

السنة الثالثة ثانوي إعدادي

الاسم الكامل: فوج: مادة العلوم الفيزيائية

مدة الإنجاز: 60 دقيقة

التمرين الأول (8 ن)

1- صنف الأشياء التالية إلى أجسام و مواد : طاولة، فولاذ، زئبق، نافذة، فضة، تلفاز، لدائن ، سيارة ، كأس من ذهب 1ن

- أجسام :

- مواد :

2- صل كل مادة بما يناسب بواسطة سهم : 2ن

فلزات	ورق	يطفو على الماء
مواد سيراميكية	PET	منفذ للسوائل
مواد عضوية	PE	يتقوس في الماء المغلى
	الومنيوم	موصل رديء للحرارة
	زجاج	كتلته الحجمية صغيرة

3- عرف ما يلي : 1ن

العدد الذري Z :

e :

e⁻ :

4- املأ الفراغات التالية بما يناسب : 2ن

- تتكون الذرات من تحيط بها إلكترونية ، يفصل بينهما

- ينتج عن ذرة أو مجموعة من الذرات مرتبطة ، فقدت أو اكتسبت عددا من

- الكاتيون أيون بينما الانيون فهو

- تتميز كل ذرة ب

5- صنف الأنواع الكيميائية التالية في الجدول أسفله: H_3O^+ , OH^- , Fe , Zn^{2+} , Fe^{2+} , O_2 , SO_4^{2-} , Na^+ , Cl^- , I^- 5, 1ن

جزيئة	ذرة	أنيون		كاتيون	
		متعدد الذرات	أحادي الذرة	متعدد الذرات	أحادي الذرة
.....					

التمرين الثاني(9 ن)

املأ الجدول بما يناسب : 3ن

الذرة	رمزها	العدد الذري	شحنة النواة بدلالة (e)	شحنة الإلكترونات بدلالة (e)	رمز الايون الناتج	شحنة الأيون بدلالة (e)
الكالسيوم		20			Ca^{2+}	
	Fe		+26e			+3e
الفلور				-9e	F^{-}	

نعتبر ذرة الليثيوم Li شحنة سحابتها الإلكترونية $Q_{ne} = - 4,8 . 10^{-19} C$

1- اعط تعبير شحنة السحابة الإلكترونية بدلالة e 1ن

2- استنتج العدد الذري لذرة الليثيوم..... 1ن

3- احسب ، بالشحنة الابتدائية ثم بالكولوم ، شحنة النواة . نعطي الشحنة الابتدائية $C = 1.6 . 10^{-19} e$ 1ن

4- استنتج شحنة ذرة الليثيوم..... 1ن

5- تفقد ذرة الليثيوم ، في ظروف معينة إلكترون واحد لتتحول إلى أيون . ما طبيعة هذا الأيون ؟ حدد رمزه و شحنته 2ن

التمرين الثالث(3 ن)

اشترى أحمد أربع صفائح فلزية بدون طلاء (حديد ، ألومنيوم ، زنك ، نحاس) لها نفس الحجم ، لكن عندما طلب منه صنع علبة من الألومنيوم ، صعب عليه التمييز بين هذه الصفائح.

1- ساعد أحمد ليميز بين هذه الصفائح و يحدد المناسب منها للطلب 2ن

2- من خلال ما درسته ، أعط بعض الخصائص الفيزيائية التي يتميز بها الألومنيوم 1ن