

التمرين الأول:

- 1- املأ الفراغ بما يناسب من الكلمات التالية: إلكترونات- أنيونات- نواة- كاتيونات- إلكترونات
 (1-1) تتكون الذرة أساسا من و.....
 (2-1) تصبح الذرة عندما تفقد واحدا أو أكثر. وتصبح عندما تكتسب واحدا أو أكثر.
 2- عجم ما سبق.
 3- بعد قراءتك للنص ضع خطا تحت المادة وخطين تحت الجسم.

" استيقظ خالد مبكرا ليذهب في رحلة دراسية فلبس قميصا من الصوف وانتعل حذاء من المطاط، وقبل خروجه من المنزل شرب كأسا من الحليب وأكل قطعة من الحلوى؛ ولمعاينة الصخور ودراستها وضع داخل كيس من البلاستيك مطرقة من الحديد ذراعها من الخشب ومكبرة دون أن ينسى قنينة الماء المعدني "

التمرين الثاني:

- 1- املأ الفراغ بما يناسب من العبارات:

الذرة	العدد الذري	شحنة نواة الذرة بدلالة e	شحنة الإلكترونات الأيون بدلالة e	شحنة الأيون بدلالة e	صيغة الأيون
الليثيوم Li		+3e	-2e		
الباريوم Ba		+56e			Ba ²⁺
اليود I	53		-54e		
الأزوت N			-10e	-3e	

- 2- املأ الفراغ بما يناسب من العبارات:

اسم الذرة بالعربية واللاتينية	رمزها	عدد إلكتروناتها		صيغة الأيون	اسم الأيون	شحنته بدلالة e
		المفقودة	المكتسبة			
صوديوم		1				
	Mg	2			كلورور	
				O ²⁻		

التمرين الثالث:

الشحنة الكهربائية للإلكترونات ذرة الزئبق هي 80^e-.

- 1- أوجد العدد الذري لذرة الزئبق.
 2- عين الشحنة الكهربائية لنواة هذه الذرة.
 3- يمكن لذرة الزئبق أن تفقد إلكترونين في ظروف معينة.
 (1-3) اعط الشحنة الكهربائية لأيون الزئبق بدلالة e واكتب صيغته.
 (2-3) أحسب شحنة إلكترونات الأيون بالكيلوم.

التمرين الرابع:

- 1- أعط أسماء وأرقام أنواع اللدائن التالية المتفق عليها دوليا: (5ن)

أنواع اللدائن	P.E.T	P.P	P.V.C	P.S	PEHD
الأرقام العالمية					
الأسماء الموحدة بالعربية واللاتينية					

- 2- كتلة علبة الحليب من حجم 1L فارغة هي 27g تحتوي على 75% من الورق و 20% من البلاستيك و 5% من الألومنيوم.(3ن)
 احسب كتلة كل مادة من المواد المكونة لعلبة الحليب.