

Exercice de Pysique – chimie

SITUATION 2

Pendant la révision de ses leçons, Karim, élève en 5e à l'E.M.P.T de Bingerville reçoit de son maître de maison les tableaux 1 et 2 ci-dessous qu'il doit compléter en vue de bien connaître les noms et symboles ou formules des atomes et des molécules.

Tableau 1 :

Atome	fer		fluor		azote
Symbole		C		Cl	

Tableau 2 :

NOM DE LA MOLECULE	COMPOSITION	FORMULE CHIMIQUE	CORPS PUR SIMPLE	CORPS PUR COMPOSE
		O ₂		
dihydrogène				
	2 atomes d'oxygène 1 atome de carbone			
eau				
		SO ₂		
	4 atomes d'oxygène 3 atomes de fer			
trioxyde de soufre				

1. Définis :

1.1. un atome.

.....

1.3. une molécule.

.....

.....

2. Ecris les noms et les symboles d'atomes qui manquent dans le tableau 1.

3. Ecris les noms et les formules de molécules qui manquent dans le tableau 2.

4. Donne les compositions de molécules qui manquent et précise par des croix le type de chaque corps pur dans le tableau 2.