






DEVOIR SUR LES MOLÉCULES



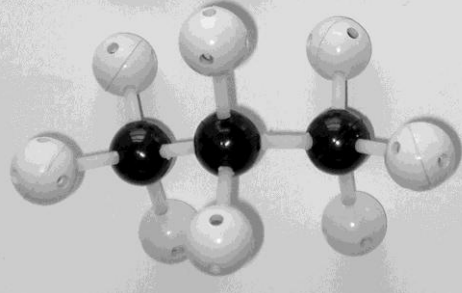
Extrait de la classification périodique

1 H 1 g/mol hydrogène							2 He 4 g/mol hélium
3 Li 6,9 g/mol lithium	4 Be 9,0 g/mol béryllium	5 B 10,8 g/mol bore	6 C 12,0 g/mol carbone	7 N 14,0 g/mol azote	8 O 16,0 g/mol oxygène	9 F 19,0 g/mol fluor	10 Ne 20,1 g/mol néon
11 Na 23,0 g/mol sodium	12 Mg 24,3 g/mol magnésium	13 Al 27,0 g/mol aluminium	14 Si 28,1 g/mol silicium	15 P 31,0 g/mol phosphore	16 S 32,1 g/mol soufre	17 Cl 35,5 g/mol chlore	18 Ar 39,9 g/mol argon

1) **Compléter** le tableau (2 cases) ci-dessous à l'aide de l'extrait de la classification périodique ci-dessus :

Nom	hydrogène	carbone	...
Symbole	H	C	O
Modèle			
Masse molaire atomique	1 g/mol	12 g/mol	... g/mol

2) Le propane C_3H_8 brûle complètement avec le dioxygène de l'air pour donner du dioxyde de carbone CO_2 et de l'eau. **Compléter** le tableau suivant (7 cases) :

Nom	dioxyde de carbone	eau	propane
Symbole	CO_2
Modèle			
constitution	1 atome de carbone	... atome d'oxygène atomes
	2 atomes d'oxygène atomes d'hydrogène atomes
Masse molaire moléculaire	44 g/mol	18 g/mol g/mol

(D'après sujet de CAP Secteur 1 Groupement Est Session juin 2003)