

### Compétences évaluées

S'approprier = <b>APP</b>	Analyser/raisonner= <b>ANA</b>	Réaliser= <b>REA</b>	Valider= <b>VAL</b>	Communiquer= <b>COM</b>	<b>NOTE</b>

## Exercise 1

**1) Donner le nom des éléments dont le symbole est donné :**

Symbole de l'élément	C	Cl	N	O
Nom de l'élément				




**2) Représenter** par un schéma les molécules suivantes :

Molécule (formule brute)	H <sub>2</sub> O	CH <sub>4</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>	HCℓ	
Schéma représentant la molécule					

## Exercise 2

Le modèle moléculaire représente la molécule d'éthanol.

**1) Indiquer la composition de la molécule en complétant le tableau :**

Modèle atomique	Nom (symbole)	Nombre
	<input type="text"/>	<input type="text"/>
	<input type="text"/>	<input type="text"/>
	<input type="text"/>	<input type="text"/>



2) En déduire la formule chimique de la molécule en cochant la bonne réponse :

☐ C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>O      ☐ C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O<sub>1</sub>      ☐ C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O      ☐ <sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>1</sub>O

3) La combustion de l'éthanol dans le dioxygène de l'air produit du dioxyde de carbone et de la vapeur d'eau. **Écrire** les formules chimiques du dioxygène, du dioxyde de carbone et de l'eau.

.....

Compétences	
APP	
ANA	
REA	
VAL	
COM	

[illegible]

**MÉTAL PROPRE**

**INFORMATION SUR LES COMPOSANTS :**

naphta léger (pétrole)  
propan-2-ol  
dioxyde de carbone







- | Symbole | Nom de l'atome | Nombre d'atomes |
|---------|----------------|-----------------|
| C       |                |                 |
| H       |                |                 |
| O       |                |                 |

- ### Exercise 3

- 

- |                  |   |  |
|------------------|---|--|
| Modèle           |  |  |
| Nom              | Le propane  | L'éthanol  |
| Formule chimique |   |  |