



Nom :

Exercice 1 : Association

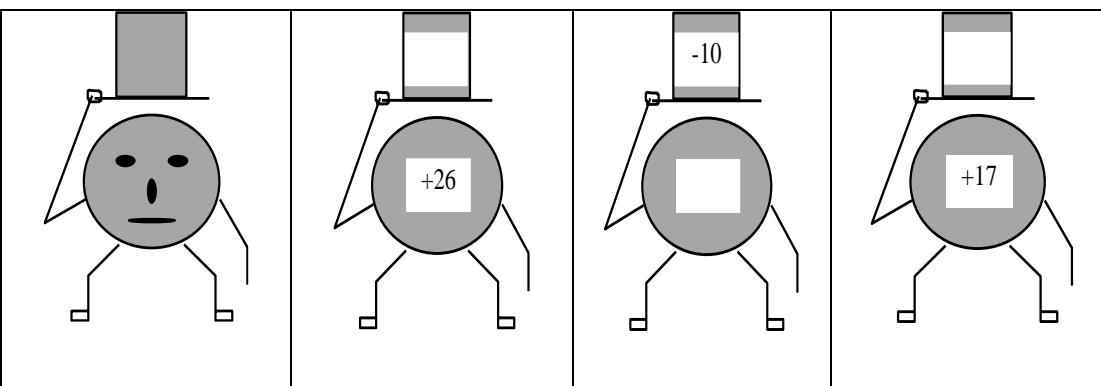
4PTS

Relier chaque molécule à sa formule.

- | | |
|-------------------------|-----------------------|
| 1. Dioxygène . | . a- H ₂ O |
| 2. Dioxyde de carbone . | . b- CH ₄ |
| 3. Eau . | . c- O ₂ |
| 4. Méthane . | . d- CO ₂ |

Exercice 2 : Complétez les mots manquants (6PTS)

Fe , +13 , Cl⁻ , -26 , -17 , ion Aluminium



Atome ou ion ?

Atome de fer

.....

Ion Chlore

Formule :

.....

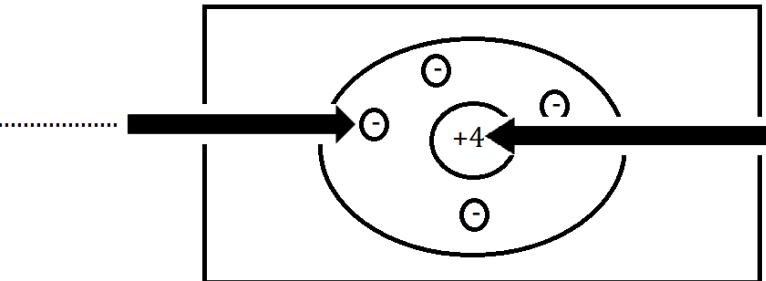
Al³⁺

.....

Exercice 3 : Schéma à compléter

2PTS

Légende le schéma du modèle de l'atome suivant :



Exercice 4 : Atomes, molécules et ions.

7PTS

Complete les formules par leurs noms d'espèces correspondant ;

- 1- Fe
2- FeCl
3- H
4- Al³⁺
5- O⁻

- 6- F⁻
7- CO

Atomes	Molécules	Ions