



## Règlements pour écrire les équations chimiques balancées :

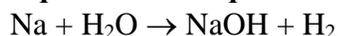
1. Écris une **équation nominative** (les noms des substances)
2. Écris l'**équation squelette** (les formules des substances)
3. Écris l'**équation équilibrée** (ajouter les états quand nécessaire)

Exemple:

### Équation nominative

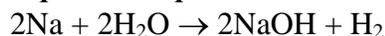
sodium + eau → hydroxyde de sodium + hydrogène

### Équation non-équilibrée



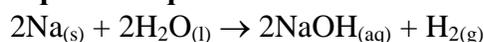
\* N'oubliez pas que les molécules diatomiques

### Équation équilibrée



**H O B r F I N C l** sont toujours 2.

### Équation équilibrée avec états:



État	Abréviation
Solide	(s)
Liquide	(ℓ)
Gazeux	(g)
Dissout dans l'eau (en solution aqueuse)	(aq)

## \*Trucs pour écrire des équations chimiques balancées

1. Si un ion polyatomique existe à la gauche **et** à la droite de la flèche, balancez les.
2. Balancez les métaux.
3. Balancez les non-métaux (sauf hydrogène et oxygène).
4. Balancez l'oxygène.
5. Balancez l'hydrogène.
6. Vérifiez votre travail en comptant les atomes.
7. Si vous pouvez réduire **CHAQUE** coefficient, faites-le.
  - Une équation n'est pas balancé correctement si les coefficients n'ont pas la ratio correcte ó le plus bas.
8. \*Rappelle: les éléments suivants existent seulement sous forme de **molécule diatomique!** dihydrogène,  $\text{H}_2(g)$ , diazote,  $\text{N}_2(g)$ , dioxygène,  $\text{O}_2(g)$ , le difluor,  $\text{F}_2(g)$ , le dichlore,  $\text{Cl}_2(g)$ , le dibrome,  $\text{Br}_2(l)$ , et l'iode,  $\text{I}_2(s)$ .

### Pratique: Équilibre les équations chimiques suivantes: (exemple à la page 132)

