

À savoir – Chapitre 4

Vocabulaire – équation nominative, équation symbolique, coefficient stoechiométrique, électrons appariés (*paired electrons*), électrons non appariés (*unpaired electrons*), doublet liant, doublet non liant, molécule diatomique

1. Quels éléments forment des molécules diatomiques ?
2. Différentier entre un composé formé par une liaison ionique et un composé formé par une liaison covalente.
3. Nommer et écrire les formules pour les composés ioniques. N'oubliez pas les cas spéciaux :
 - a. Ions polyatomiques – parenthèses si nécessaires.
 - b. Métaux multivalents – utiliser un chiffre romain.
4. Nommer et écrire les formules pour les composés covalents. On utilise les préfixes s'il y en a plus qu'un et le préfixe mono s'il y a un seul oxygène.
5. Balancer les équations chimiques.

À savoir – Chapitre 4

Vocabulaire – équation nominative, équation symbolique, coefficient stoechiométrique, électrons appariés (*paired electrons*), électrons non appariés (*unpaired electrons*), doublet liant, doublet non liant, molécule diatomique

1. Quels éléments forment des molécules diatomiques ?
2. Différentier entre un composé formé par une liaison ionique et un composé formé par une liaison covalente.
3. Nommer et écrire les formules pour les composés ioniques. N'oubliez pas les cas spéciaux :
 - a. Ions polyatomiques – parenthèses si nécessaires.
 - b. Métaux multivalents – utiliser un chiffre romain.
4. Nommer et écrire les formules pour les composés covalents. On utilise les préfixes s'il y en a plus qu'un et le préfixe mono s'il y a un seul oxygène.
5. Balancer les équations chimiques.