

À savoir – chapitre 3 - La combinaison des éléments pour former des composés

1. Définitions : liaison ionique, liaison covalente, ion polyatomique, métal multivalent, réactions endothermiques et exothermiques, transformation chimique, changement physique, altération physique.
2. La différence entre une liaison ionique et une liaison covalente.
3. Quelles informations obtenons-nous quand on regarde une formule chimique (il y en a 2) ?
4. Identifier si une molécule est ionique ou covalente.
5. Écrire les noms et les formules des composés ioniques et covalent.
6. Écrire les noms des composés ioniques.
7. Les règles spéciales :
 - a. On n'ajoute pas d'« ure » au nom des ions polyatomiques.
 - b. On doit indiquer avec un chiffre romain quelle charge ionique on a utilisée pour un métal multivalent.
 - c. Dans une formule chimique, l'ion polyatomique doit être mis entre parenthèses s'il y a plus d'un de cet ion.
8. Différencier entre un changement physique et une transformation chimique.
9. Différencier entre une réaction endothermique et une réaction exothermique.

À savoir – chapitre 3 - La combinaison des éléments pour former des composés

1. Définitions : liaison ionique, liaison covalente, ion polyatomique, métal multivalent, réactions endothermiques et exothermiques, transformation chimique, changement physique, altération physique.
2. La différence entre une liaison ionique et une liaison covalente.
3. Quelles informations obtenons-nous quand on regarde une formule chimique (il y en a 2) ?
4. Identifier si une molécule est ionique ou covalente.
5. Écrire les noms et les formules des composés ioniques et covalent.
6. Écrire les noms des composés ioniques.
7. Les règles spéciales :
 - a. On n'ajoute pas d'« ure » au nom des ions polyatomiques.
 - b. On doit indiquer avec un chiffre romain quelle charge ionique on a utilisée pour un métal multivalent.
 - c. Dans une formule chimique, l'ion polyatomique doit être mis entre parenthèses s'il y a plus d'un de cet ion.
8. Différencier entre un changement physique et une transformation chimique.
9. Différencier entre une réaction endothermique et une réaction exothermique.