

Devoir des composés ioniques 1

Nom : _____

En utilisant les règles dans vos notes, former des composés avec les éléments suivants (faites votre criss-cross et simplifier). Après avoir écrit la formule chimique, écrivez le nom du composé.

1. Fluor et Sodium
2. Potassium et Soufre
3. Brome et Baryum
4. Aluminium et Oxygène
5. Béryllium et Chlore
6. Iode et Calcium
7. Gallium et Azote
8. Phosphore et Magnésium
9. Bore et Soufre
10. Strontium et Sélénium

Pour les éléments de transitions, puisqu'ils ont plus qu'un degré d'oxydation possible, nous devons indiquer son degré d'oxydation en utilisant des chiffres romains et en parenthèse. Donc, si on veut utiliser le Fer, on doit indiquer Fer(II) ou Fer (III). Ce qui représente respectivement : Fe^{+2} et Fe^{+3} . Après avoir écrit la formule chimique, écrivez le nom du composé.

1. Oxygène et Fer (III)
2. Nickel (II) et oxygène
3. Manganèse (II) et soufre
4. Brome et Cuivre (II)
5. Iode et Cobalt (II)
6. Chrome (IV) et oxygène
7. Phosphore et Vanadium (V)
8. Scandium (III) et Chlore
9. Zinc (II) et phosphore
10. Manganèse (IV) et azote