

Comment est-ce qu'on détermine si un composé est ionique ou covalent?

- 2 non-métaux → composé covalent

- 1 métal et un non-métal → composé ionique  
(ion +) et (ion -)

| Les Règles Pour Nommer les Composés  |   |
|--|---|
| Les Composés Ioniques  | Les Composés Covalents  |
| <ul style="list-style-type: none"> <li>- pas de préfixes</li> <li>- non-métal 1ere, métal 2eme</li> <li>- charge la terminaison du non-métal</li> <li>- met les chiffres romains pour les métaux multivalents</li> <li>- pour les formules ioniques s'échangent les charges</li> </ul> | <ul style="list-style-type: none"> <li>- 2 non-métaux</li> <li>- doit avoir les préfixes</li> <li>- 2 élément ne change pas de terminaison dans le nom</li> <li>- charges ioniques <u>ne</u> s'échangent <u>pas</u></li> <li>- on n'écrit pas le préfixe (mono) pour le 2eme</li> </ul> |

Complétez le tableau qui suit

|    | Formule Chimique                                 | Ionique ou Covalent | Nom de composé          |
|----|--|---------------------|-------------------------|
| 1  | NH <sub>4</sub> Cl                               | I                   | chlorure d'ammonium     |
| 2  | K <sub>2</sub> S                                 | I                   | sulfure de potassium    |
| 3  | Cl <sub>4</sub>                                  | C                   | tétraiodure de carbone  |
| 4  | CaO → CaO  | I                   | oxyde de calcium        |
| 5  | NH <sub>4</sub> Cl                               | I                   | chlorure d'ammonium     |
| 6  | Li <sub>3</sub> N                                | I                   | nitride de lithium      |
| 7  | Mg(OH) <sub>2</sub>                              | I                   | hydroxyde de magnésium  |
| 8  | ZnO  | I                   | oxyde de zinc           |
| 9  | CuNO <sub>3</sub>                                | I                   | nitrate de cuivre (I)   |
| 10 | OCl <sub>2</sub>                                 | C                   | dichlorure d'oxygène    |
| 11 | CuCl   | I                   | chlorure de cuivre (I)  |
| 12 | FeCl <sub>2</sub>                                | I                   | chlorure de fer (II)    |
| 13 | CBr <sub>4</sub>                                 | C                   | tetrabromure de carbone |
| 14 | Al <sub>2</sub> (CrO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> | I                   | chromate d'aluminium    |

