

# Les composés

Wednesday, October 21, 2020 9:54 AM

- quand les différents atomes se lient ensemble, ils forment les molécules
- les molécules sont les plus petites particules qui ont les propriétés d'un composé donné

Les composés ont des formules chimiques.

Ex. chlorure de calcium est  $\text{CaCl}_2$

- dans ce molécule il y a
  - 1 atome de Ca
  - 2 atomes de Cl

Ex. nitrure de baryum est  $\text{Ba}_3\text{N}_2$

- 3 atomes de baryum
- 2 atomes d'azote

sulfate de magnésium

Ex  $\text{MgSO}_4$

- 1 atome de magnésium
- 1 atome de soufre
- 4 atomes d'oxygène

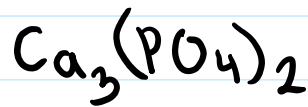
acétate de potassium

Ex  $\text{KCH}_3\text{COO}$

- 3 atomes de hydrogène
- 1 atome de potassium
- 2 atomes de carbone

- 1 atome de potassium
- 2 atomes de carbone
- 2 atomes d'oxygène

Ex phosphate de calcium



- 3 atomes de calcium
- 2 atomes de phosphore
- 8 atomes d'oxygène

Ex  $(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_4$

- chromate d'ammonium
- 8 atomes d'hydrogène
  - 2 atomes d'azote
  - 1 atome de chrome
  - 4 atomes d'oxygène