

Collections

- Composé ionique 1 : <https://learningapps.org/display?v=p1p7iu5m523>

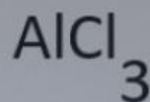
composé ionique 1

Consigne

- 1- Déplacez les cartes pour voir le composé ionique à former.
- 2 -Sélectionnez les ions ainsi que leur nombre correct pour former le composé ionique proposé.
- 3 -Sélectionnez son nom.



composé ionique LiF



composé ionique AlCl₃

← composé ionique LiF

fluorure de lithium

LiF

F⁻

Li⁺

Cl⁻

fluorure de potassium

K⁺

chlorure de lithium

K⁺

Cl⁻

Chlorure d'aluminium

Al³⁺

AlCl₃

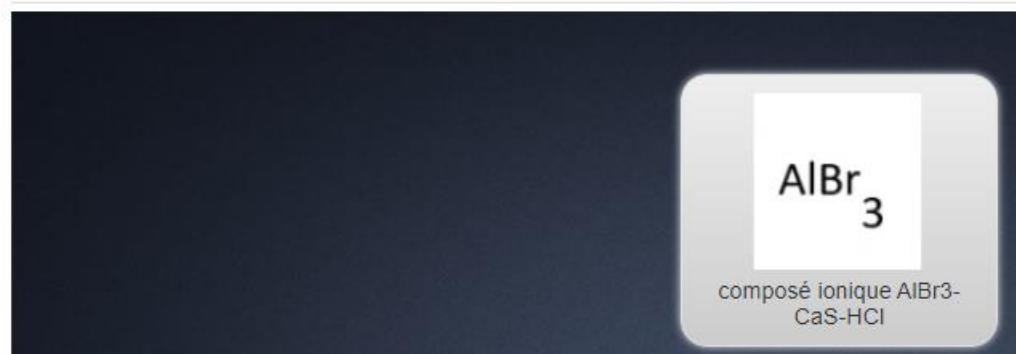
Cl⁻

Cl⁻

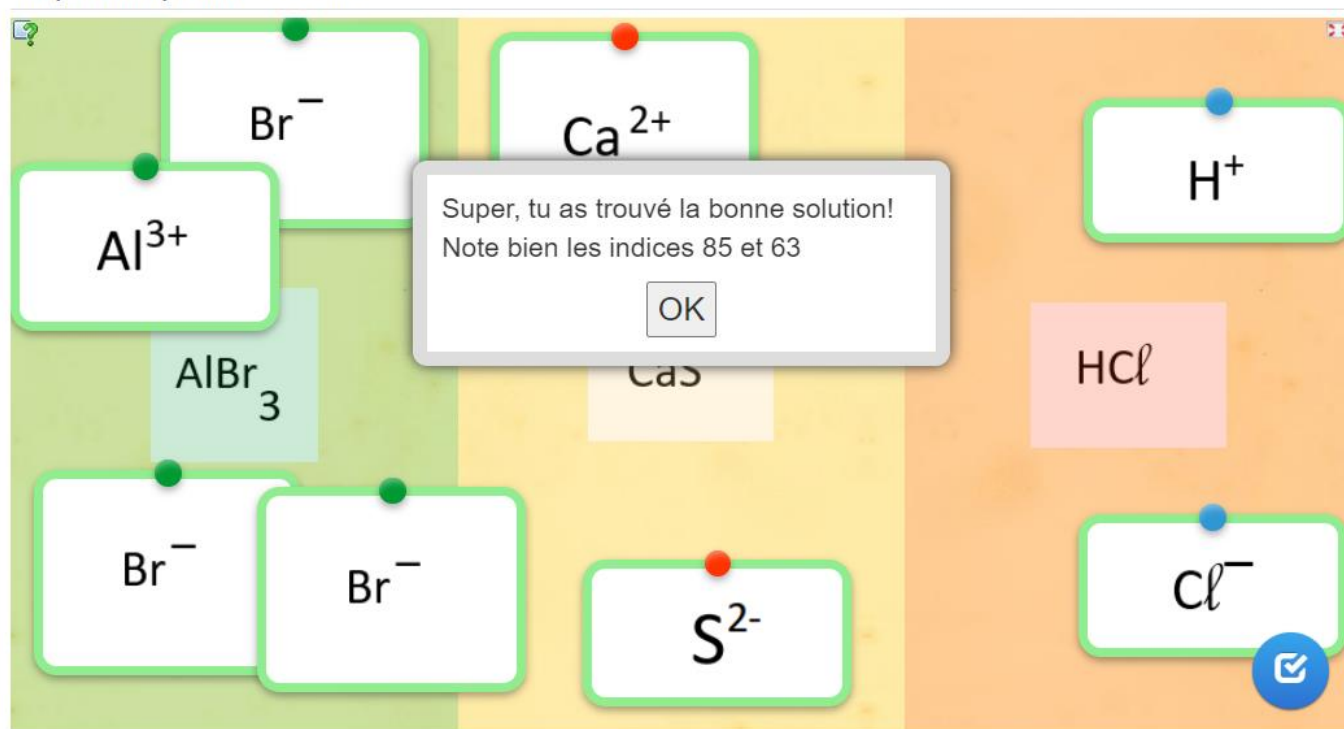
Super, tu as trouvé la bonne solution!
Le numéro est 25.

Composé ionique 2 : <https://learningapps.org/display?v=p3kkpnp2c23>

Composé ionique 2



composé ionique AlBr_3 - CaS - HCl



Br^-

Ca^{2+}

H^+

Al^{3+}

AlBr_3

CaS

HCl

Br^-

Br^-

S^{2-}

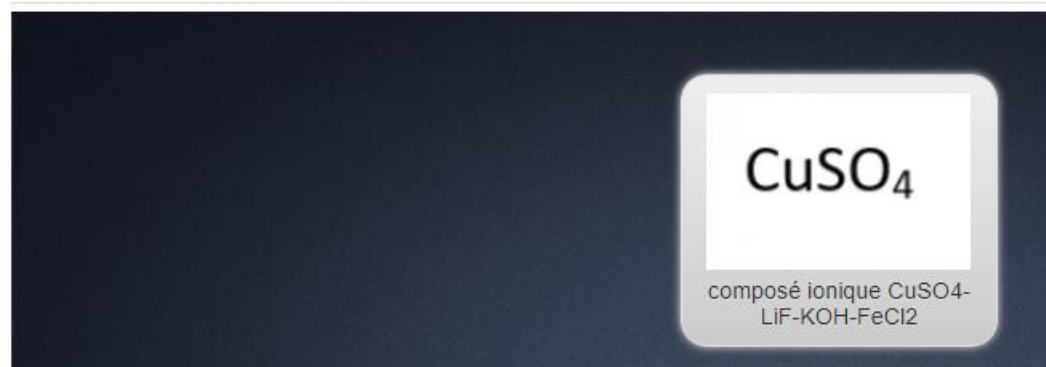
Cl^-

Super, tu as trouvé la bonne solution!
Note bien les indices 85 et 63

OK

Composé ionique 3 : <https://learningapps.org/display?v=pqhouiigy223>

composé ionique 3



← composé ionique $\text{CuSO}_4\text{-LiF-KOH-FeCl}_2$

Super, tu as trouvé la bonne solution!
Note bien l'indice : 8

OK

Questionnaire

Composé ionique 4 : <https://learningapps.org/display?v=p085h2rjj23>

6 équations de dissolution et un nom.

Composés ioniques 4

1 / 6

Quelle est la formule du solide ionique composé par les ions Na^+ et Cl^- ?

Consigne
Trouver l'équation de dissolution de ces solides ioniques dans l'eau.

OK

☐ Na

☐ NaCl

☐ Na_2Cl

Composé ionique 5: <https://learningapps.org/display?v=pbt924wca23>

4 équations de dissolution

Composés ioniques 6

Consigne
Associe le nom du composé ionique ou de la solution ionique et sa formule chimique correspondante.

OK

Solution de chlorure d'aluminium ($\text{Al}^{3+} + 3 \text{Cl}^-$)

Solution de sulfate de zinc ($\text{Zn}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$)

Solution de nitrate d'argent ($\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$)

Chlorure de fer III (FeCl_3)

Sulfate de cuivre (CuSO_4)

Composés ioniques 6

Bravo ! L'indice est 74 et 16

OK

Solution de sulfate de zinc ($\text{Zn}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$)

Solution de chlorure d'aluminium ($\text{Al}^{3+} + 3 \text{Cl}^-$)

Sulfate de cuivre (CuSO_4)

Chlorure de sodium (sel) (NaCl)

Solution de chlorure de sodium ($\text{Na}^+ + \text{Cl}^-$)

Chlorure de fer III (FeCl_3)

Solution de nitrate d'argent ($\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$)