



Percorso

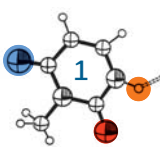


## I composti inorganici: ioni e sali

E S E R C I Z I

**Bilancia correttamente le seguenti reazioni ed esegui la nomenclatura di tutti i composti:**

- 1)  $\text{LiOH} + \text{HCl} \rightarrow \dots\dots\dots$
- 2)  $\text{NaOH} + \text{HNO}_3 \rightarrow \dots\dots\dots$
- 3)  $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \dots\dots\dots$
- 4)  $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{HI} \rightarrow \dots\dots\dots$
- 5)  $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots\dots\dots$
- 6)  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow \dots\dots\dots$
- 7)  $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots\dots\dots$
- 8)  $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \dots\dots\dots$
- 9)  $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{AsO}_4 \rightarrow \dots\dots\dots$
- 10)  $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \dots\dots\dots$



**Bilancia correttamente le seguenti reazioni ed esegui la nomenclatura di tutti i composti:**

- |     |   |   |  |   |   |   |                            |
|-----|---|---|--|---|---|---|----------------------------|
| 1)  | LiOH<br>idrossido di litio                    | + | HCl<br>acido cloridrico                            | → | LiCl<br>cloruro di litio  | + | H <sub>2</sub> O<br>acqua  |
| 2)  | NaOH<br>idrossido di sodio                    | + | HNO <sub>3</sub><br>acido nitrico                  | → | NaNO <sub>3</sub><br>nitrato di sodio                                     | + | H <sub>2</sub> O<br>acqua  |
| 3)  | Fe(OH) <sub>2</sub><br>idrossido ferroso      | + | H <sub>2</sub> S<br>acido solfidrico               | → | FeS<br>solfuro ferroso  | + | 2H <sub>2</sub> O<br>acqua |
| 4)  | Fe(OH) <sub>3</sub><br>idrossido ferrico      | + | 3HI<br>acido iodidrico                             | → | FeI <sub>3</sub><br>ioduro ferrico  | + | 3H <sub>2</sub> O<br>acqua |
| 5)  | 2Al(OH) <sub>3</sub><br>idrossido d'alluminio | + | 3H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub><br>acido solforico | → | Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub><br>solfato d'alluminio    | + | 6H <sub>2</sub> O<br>acqua |
| 6)  | Ca(OH) <sub>2</sub><br>idrossido di calcio    | + | 2HCl<br>acido cloridrico                           | → | CaCl <sub>2</sub><br>cloruro di calcio                                    | + | 2H <sub>2</sub> O<br>acqua |
| 7)  | Mg(OH) <sub>2</sub><br>idrossido di magnesio  | + | H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub><br>acido solforico  | → | MgSO <sub>4</sub><br>solfato di magnesio                                  | + | 2H <sub>2</sub> O<br>acqua |
| 8)  | 2Al(OH) <sub>3</sub><br>idrossido d'alluminio | + | 3H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub><br>acido solforoso | → | Al <sub>2</sub> (SO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub><br>solfito d'alluminio    | + | 6H <sub>2</sub> O<br>acqua |
| 9)  | 3Mg(OH) <sub>2</sub><br>idrossido di magnesio | + | 2H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub><br>acido arsenico | → | Mg <sub>3</sub> (AsO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub><br>arseniato di magnesio | + | 6H <sub>2</sub> O<br>acqua |
| 10) | 2Al(OH) <sub>3</sub><br>idrossido d'alluminio | + | 3H <sub>2</sub> S<br>acido solfidrico              | → | Al <sub>2</sub> S <sub>3</sub><br>solfuro d'alluminio                     | + | 6H <sub>2</sub> O<br>acqua |

