



Percorso

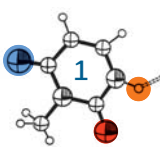


I composti inorganici: ioni e sali

E S E R C I Z I

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

- 1) $\text{KOH} + \text{HNO}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$
- 2) $\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \dots\dots\dots$
- 3) $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \dots\dots\dots$
- 4) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \dots\dots\dots$
- 5) $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots\dots\dots$
- 6) $\text{Be}(\text{OH})_2 + \text{HF} \rightarrow \dots\dots\dots$
- 7) $\text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \dots\dots\dots$
- 8) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \dots\dots\dots$
- 9) $\text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \dots\dots\dots$
- 10) $\text{Sr}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{AsO}_4 \rightarrow \dots\dots\dots$



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

- | | | | | | | | |
|-----|--|---|---|---------------|--|---|--------------------------------|
| 1) | KOH
idrossido di potassio | + | HNO_2
acido nitroso | \rightarrow | KNO_2
nitrito di potassio | + | H_2O
acqua |
| 2) | 3KOH
idrossido di potassio | + | H_3PO_4
acido fosforico | \rightarrow | K_3PO_4
fosfato di potassio | + | $3\text{H}_2\text{O}$
acqua |
| 3) | $2\text{Fe}(\text{OH})_3$
idrossido ferrico | + | $3\text{H}_2\text{S}$
acido solfidrico | \rightarrow | Fe_2S_3
solfuro ferrico | + | $6\text{H}_2\text{O}$
acqua |
| 4) | $3\text{Fe}(\text{OH})_2$
idrossido ferroso | + | $2\text{H}_3\text{PO}_4$
acido fosforico | \rightarrow | $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$
fosfato ferroso | + | $6\text{H}_2\text{O}$
acqua |
| 5) | $2\text{Fe}(\text{OH})_3$
idrossido ferrico | + | $3\text{H}_2\text{SO}_4$
acido solforico | \rightarrow | $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
solfato ferrico | + | $6\text{H}_2\text{O}$
acqua |
| 6) | $\text{Be}(\text{OH})_2$
idrossido di berillio | + | 2HF
acido fluoridrico | \rightarrow | BeF_2
fluoruro di berillio | + | $2\text{H}_2\text{O}$
acqua |
| 7) | $3\text{NH}_4\text{OH}$
idrossido d'ammonio | + | H_3PO_4
acido fosforico | \rightarrow | $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
fosfato d'ammonio | + | $3\text{H}_2\text{O}$
acqua |
| 8) | $\text{Ba}(\text{OH})_2$
idrossido di bario | + | H_2SO_3
acido solforoso | \rightarrow | BaSO_3
solfito di bario | + | $2\text{H}_2\text{O}$
acqua |
| 9) | $2\text{NH}_4\text{OH}$
idrossido d'ammonio | + | H_2S
acido solfidrico | \rightarrow | $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
solfuro d'ammonio | + | $2\text{H}_2\text{O}$
acqua |
| 10) | $3\text{Sr}(\text{OH})_2$
idrossido di stronzio | + | $2\text{H}_3\text{AsO}_4$
acido arsenico | \rightarrow | $\text{Sr}_3(\text{AsO}_4)_2$
arseniato di stronzio | + | $6\text{H}_2\text{O}$
acqua |

