



Percorso

I composti inorganici: ioni e sali

Test di verifica

Studente

Classe

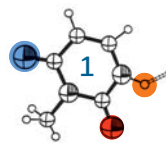
Data

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

- 1) $\text{NaOH} + \text{HCl}$ →
- 2) $\text{KOH} + \text{HNO}_3$ →
- 3) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_2$ →
- 4) $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{HBr}$ →
- 5) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_3\text{PO}_4$ →
- 6) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{HI}$ →
- 7) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_3$ →
- 8) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{S}$ →
- 9) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4$ →
- 10) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{CO}_3$ →

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

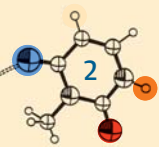
- 1) $\text{LiOH} + \text{HNO}_3$ →
- 2) $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4$ →
- 3) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_3$ →
- 4) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{S}$ →
- 5) $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{S}$ →
- 6) $\text{Be}(\text{OH})_2 + \text{HI}$ →
- 7) $\text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_3\text{PO}_4$ →
- 8) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_3$ →
- 9) $\text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$ →
- 10) $\text{Sr}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4$ →



S O L U Z I O N I

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

- | | | | | | | | |
|-----|--|---|--|---|---|---|----------------------------|
| 1) | NaOH
idrossido di sodio | + | HCl
acido cloridrico | → | NaCl
cloruro di sodio | + | H ₂ O
acqua |
| 2) | KOH
idrossido di potassio | + | HNO ₃
acido nitrico | → | KNO ₃
nitrato di potassio | + | H ₂ O
acqua |
| 3) | Fe(OH) ₂
idrossido ferroso | + | 2HNO ₂
acido nitroso | → | Fe(NO ₂) ₂
nitrito ferroso | + | 2H ₂ O
acqua |
| 4) | Fe(OH) ₃
idrossido ferrico | + | 3HBr
acido bromidrico | → | FeBr ₃
bromuro ferrico | + | 3H ₂ O
acqua |
| 5) | Al(OH) ₃
idrossido di alluminio | + | H ₃ PO ₄
acido fosforico | → | AlPO ₄
fosfato di alluminio | + | 3H ₂ O
acqua |
| 6) | Ca(OH) ₂
idrossido di calcio | + | 2HI
acido iodidrico | → | CaI ₂
ioduro di calcio | + | 2H ₂ O
acqua |
| 7) | Mg(OH) ₂
idrossido di magnesio | + | H ₂ SO ₃
acido solforoso | → | MgSO ₃
solfito di magnesio | + | 2H ₂ O
acqua |
| 8) | 2Al(OH) ₃
idrossido di alluminio | + | 3H ₂ S
acido solfidrico | → | Al ₂ S ₃
solfo di alluminio | + | 6H ₂ O
acqua |
| 9) | 3Mg(OH) ₂
idrossido di magnesio | + | 2H ₃ PO ₄
acido fosforico | → | Mg ₃ (PO ₄) ₂
fosfato di magnesio | + | 6H ₂ O
acqua |
| 10) | 2Al(OH) ₃
idrossido di alluminio | + | 3H ₂ CO ₃
acido carbonico | → | Al ₂ (CO ₃) ₃
carbonato di alluminio | + | 6H ₂ O
acqua |



S O L U Z I O N I

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

- | | | | | | | | |
|-----|---|---|---|---------------|--|---|--------------------------------|
| 1) | LiOH
idrossido di litio | + | HNO_3
acido nitrico | \rightarrow | LiNO_3
nitrato di litio | + | H_2O
acqua |
| 2) | 2KOH
idrossido di potassio | + | H_2SO_4
acido solforico | \rightarrow | K_2SO_4
solfato di potassio | + | $2\text{H}_2\text{O}$
acqua |
| 3) | $2\text{Al}(\text{OH})_3$
idrossido di alluminio | + | $3\text{H}_2\text{SO}_3$
acido solforoso | \rightarrow | $\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$
solfito di alluminio | + | $6\text{H}_2\text{O}$
acqua |
| 4) | $\text{Fe}(\text{OH})_2$
idrossido ferroso | + | H_2S
acido solfidrico | \rightarrow | FeS
solfuro ferroso | + | $2\text{H}_2\text{O}$
acqua |
| 5) | $2\text{Fe}(\text{OH})_3$
idrossido ferrico | + | $3\text{H}_2\text{S}$
acido solfidrico | \rightarrow | Fe_2S_3
solfuro ferrico | + | $6\text{H}_2\text{O}$
acqua |
| 6) | $\text{Be}(\text{OH})_2$
idrossido di berillio | + | 2HI
acido iodidrico | \rightarrow | BeI_2
ioduro 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_2CO_3
acido carbonico | \rightarrow | $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
carbonato d'ammonio | + | $2\text{H}_2\text{O}$
acqua |
| 10) | $3\text{Sr}(\text{OH})_2$
idrossido di stronzio | + | $2\text{H}_3\text{PO}_4$
acido fosforico | \rightarrow | $\text{Sr}_3(\text{PO}_4)_2$
fosfato di stronzio | + | $6\text{H}_2\text{O}$
acqua |

