

REAZIONI CHIMICHE

Ossido + acqua \rightarrow idrossido
Anidride + acqua \rightarrow ossiacido
Ossido + anidride \rightarrow sale
Ossido + acido \rightarrow sale + acqua
Idrossido + anidride \rightarrow sale + acqua
Idrossido + acido \rightarrow sale + acqua
Sale₁ + sale₂ \rightarrow sale₃ + sale₄
Metallo + acido \rightarrow sale + H₂

ESERCIZI

1. Ossido ferroso + acqua
2. Anidride nitrica + ossido mercurico
3. Idrossido manganoso + acido solfidrico
4. Ossido rameico + acido nitrico
5. Cloruro di alluminio + solfato ferrico
6. Zinco + acido ipocloroso
7. Idrossido rameoso + acido fluoridrico
8. Acido solforoso + ossido cromico
9. Cromato di potassio + bisolfito di calcio
10. Anidride arseniosa + idrossido di argento
11. Acido perclorico + potassio
12. Idrossido manganoso + acido permanganico
13. Bisolfuro di magnesio + nitrito stannico
14. Fosfato biacido mercurico + fluoruro piombico
15. Ossido di bario + anidride solforica
16. Acido pirofosforico + idrossido rameoso
17. Idrossido aurico + acido bromidrico
18. Bisolfato di alluminio + permanganato di potassio
19. Acido cromico + idrossido stannico
20. Idrossido ferrico + acido metaarsenico

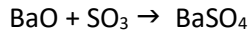
Nel bilanciamento è opportuno procedere bilanciando nell'ordine:
metallo – non metallo – idrogeno – ossigeno

SOLUZIONI

Sia con nomenclatura tradizionale che IUPAC

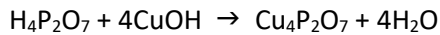
- Ossido ferroso + acqua → idrossido ferroso
Ossido di ferro + acqua → diidrossido di ferro
 $\text{FeO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2$
- Anidride nitrica + ossido mercurico → nitrato mercurico
Pentossido di diazoto + ossido di mercurio → di-triossonitrato (V) di mercurio
 $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{HgO} \rightarrow \text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- Idrossido manganoso + acido solfidrico → solfuro manganoso + acqua
Diidrossido di manganese + solfuro di diidrogeno → solfuro di manganese + acqua
 $\text{Mn}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{MnS} + 2\text{H}_2\text{O}$
- Ossido rameico + acido nitrico → nitrato rameico + acqua
Ossido di rame + acido triossonitrico (V) → di-triossonitrato (V) di rame
 $\text{CuO} + 2\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- Cloruro di alluminio + solfato ferrico → solfato di alluminio + cloruro ferrico
Tricloruro di alluminio + tri-tetraossosolfato (VI) di diferro → tri-tetraossosolfato (VI) di dialluminio + tricloruro di ferro
 $2\text{AlCl}_3 + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 2\text{FeCl}_3$
- Zinco + acido ipocloroso → ipoclorito di zinco + idrogeno
Zinco + acido ossoclorico (I) → di-ossoclorato (I) di zinco + idrogeno
 $\text{Zn} + 2\text{HClO} \rightarrow \text{Zn}(\text{ClO})_2 + \text{H}_2$
- Idrossido rameoso + acido fluoridrico → fluoruro rameoso + acqua
Idrossido di rame + fluoruro di idrogeno → fluoruro di rame + acqua
 $\text{CuOH} + \text{HF} \rightarrow \text{CuF} + \text{H}_2\text{O}$
- Acido solforoso + ossido cromico → solfito cromico + acqua
Acido triosossolforico (IV) + triossido di dicromo → tri-triossolfato (IV) di dicromo + acqua
 $3\text{H}_2\text{SO}_3 + \text{Cr}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_3)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- Cromato di potassio + bisolfito di calcio → bisolfito di potassio + cromato di calcio
Triosocromato (VI) di dipotassio + di-idrogenotriososolfato (IV) di calcio → idrogenotriososolfato (IV) di potassio + tetraossocromato (VI) di calcio
 $\text{K}_2\text{CrO}_4 + \text{Ca}(\text{HSO}_3)_2 \rightarrow 2\text{KHSO}_3 + \text{CaCrO}_4$
- Anidride arseniosa + idrossido di argento → arsenito di argento + acqua
Triossido di diarsenico + idrossido di argento → triossoarseniato di triargento + acqua
 $\text{As}_2\text{O}_3 + 6\text{AgOH} \rightarrow 2\text{Ag}_3\text{AsO}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- Acido perclorico + potassio → perclorato di potassio + idrogeno
Acido tetraossoclorico (VII) + potassio → tetraossoclorato (VII) di potassio + idrogeno
 $2\text{HClO}_4 + 2\text{K} \rightarrow 2\text{KClO}_4 + \text{H}_2$
- Idrossido manganoso + acido permanganico → permanganato manganoso di acqua
Diidrossido di manganese + acido tetraossomanganico (VII) → di-tetraossomanganato (VII) di manganese + acqua
 $\text{Mn}(\text{OH})_2 + 2\text{HMnO}_4 \rightarrow \text{Mn}(\text{MnO}_4)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- Bisolfuro di magnesio + nitrito stannico → bisolfuro stannico + nitrito di magnesio
di-idrogenosolfuro di magnesio + tetra-diossonitrato (III) di stagno → tetra-idrogenosolfuro di stagno + di-diossonitrato (III) di magnesio
 $2\text{Mg}(\text{HS})_2 + \text{Sn}(\text{NO}_2)_4 \rightarrow \text{Sn}(\text{HS})_4 + 2\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$
- Fosfato biacido mercurico + fluoruro piombico → fosfato biacido piombico + fluoruro mercurico
di-diidrogenotetraossofosfato (V) di mercurio + tetrafluoruro di piombo → tetra-diidrogenotetraossofosfato (V) di piombo + difluoruro di mercurio
 $2\text{Hg}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 + \text{PbF}_4 \rightarrow \text{Pb}(\text{H}_2\text{PO}_4)_4 + 2\text{HgF}_2$
- Ossido di bario + anidride solforica → solfato di bario

Ossido di bario + triossido di zolfo → tetraossosolfato (VI) di bario



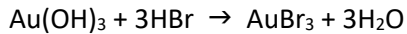
16. Acido pirofosforico + idrossido rameoso → pirofosfato rameoso + acqua

Acido eptaossodifosforico (V) + idrossido di rame → eptaossodifosfato (V) di tetrame + acqua



17. Idrossido aurico + acido bromidrico → bromuro aurico + acqua

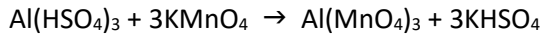
Triidrossido di oro + bromuro di idrogeno → tribromuro di oro + acqua



18. Bisolfato di alluminio + permanganato di potassio → permanganato di alluminio + bisolfato di potassio

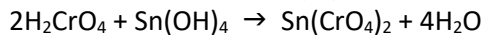
Tri-idrogenotetraossosolfato (VI) di alluminio + tetraossomanganato (VII) di potassio → tri-

tetraossomanganato (VII) di alluminio + idrogenotetraossosolfato (VI) di potassio



19. Acido cromatico + idrossido stannico → cromato stannico + acqua

Acido tetraossocromico (VI) + tetraossido di stagno → di-tetraossocromato (VI) di stagno + acqua



20. Idrossido ferrico + acido metaarsenico → metaarseniato ferrico + acqua

Triidrossido di ferro + acido triossoarsenico (V) → tri-triossoarseniato (V) di ferro + acqua

