



## SOLUCIONS QUÍMICA INORGÀNICA

1. Àcid clorós + Cadmi → Clorit de cadmi + Hidrogen  
 $2 \text{HClO}_2 + \text{Cd} \rightarrow \text{Cd}(\text{ClO}_2)_2 + \text{H}_2$
2. Àcid selenós + Hidròxid cròmic → Selenit de crom (III) + Aigua  
 $3 \text{H}_2\text{SeO}_3 + 2 \text{Cr}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{SeO}_3)_3 + 6 \text{H}_2\text{O}$
3. Àcid diarsènic + Òxid mercuríic → Heptaoxodiarsenat (V) de mercuri (II) + Aigua  
 $\text{H}_4\text{As}_2\text{O}_7 + 2 \text{HgO} \rightarrow \text{Hg}_2\text{As}_2\text{O}_7 + 2 \text{H}_2\text{O}$
4. Anhídrid hipobromós + Hidròxid de cesi → Hipobromit de cesi + Aigua  
 $\text{Br}_2\text{O} + 2 \text{CsOH} \rightarrow 2 \text{CsBrO} + \text{H}_2\text{O}$
5. Àcid bòric + Amoníac → Borat d'amoni  
 $\text{H}_3\text{BO}_3 + 3 \text{NH}_3 \rightarrow (\text{NH}_4)_3\text{BO}_3$
6. Anhídrid nitrós + Òxid d'estronci → Nitrit d'estronci  
 $\text{N}_2\text{O}_3 + \text{SrO} \rightarrow \text{Sr}(\text{NO}_2)_2$
7. Òxid mangànic + Aigua → Hidròxid mangànic  
 $\text{Mn}_2\text{O}_3 + 3 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{Mn}(\text{OH})_3$
8. Anhídrid cròmic + Aigua → Àcid cròmic  
 $\text{CrO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CrO}_4$
9. Magnesi + Aigua → Hidròxid de magnesi + Hidrogen  
 $\text{Mg} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$
10. Àcid fosfòric + Zinc → Fosfat de zenc + Hidrogen  
 $2 \text{H}_3\text{PO}_4 + 3 \text{Zn} \rightarrow \text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2 + 3 \text{H}_2$
11. Anhídrid tel·lurós + Oxigen → Triòxid de tel·luri  
 $2 \text{TeO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{TeO}_3$
12. Àcid periòdic + Òxid àuric → Tetraoxoiodat (VII) d'or (III) + Aigua  
 $6 \text{HIO}_4 + \text{Au}_2\text{O}_3 \rightarrow 2 \text{Au}(\text{IO}_4)_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$
13. Òxid estànnic + Hidrogen → Estany + Aigua  
 $\text{SnO}_2 + 2 \text{H}_2 \rightarrow \text{Sn} + 2 \text{H}_2\text{O}$
14. Selenur de rubidi + Brom → Bromur de rubidi + Seleni  
 $\text{Rb}_2\text{Se} + \text{Br}_2 \rightarrow 2 \text{RbBr} + \text{Se}$
15. Sulfat cobàltic + Beril·li → Sulfat de beril·li + Cobalt  
 $\text{Co}_2(\text{SO}_4)_3 + 3 \text{Be} \rightarrow 3 \text{BeSO}_4 + 2 \text{Co}$

16. Silicat platínic + Alumini → Silicat d'alumini + Platí  
 $3 \text{PtSiO}_4 + 4 \text{Al} \rightarrow \text{Al}_4(\text{SiO}_4)_3 + 3 \text{Pt}$
17. Nitrat de calci + Carbonat de liti → Carbonat de calci + Nitrat de liti  
 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{Li}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CaCO}_3 + 2 \text{LiNO}_3$
18. Sulfur de potassi + Perclorat cúpric → Sulfur de coure (II) + Perclorat de potassi  
 $\text{K}_2\text{S} + \text{Cu}(\text{ClO}_4)_2 \rightarrow \text{CuS} + 2 \text{KClO}_4$
19. Hidròxid de bari + Metafosfit manganós → Hidròxid de manganès (II) + Dioxofosfat (III) de bari  
 $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{Mn}(\text{PO}_2)_2 \rightarrow \text{Mn}(\text{OH})_2 + \text{Ba}(\text{PO}_2)_2$
20. Manganat de sodi + Dicromat fèrric → Dicromat de sodi + Manganat de ferro (III)  
 $3 \text{Na}_2\text{MnO}_4 + \text{Fe}_2(\text{Cr}_2\text{O}_7)_3 \rightarrow 3 \text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{Fe}_2(\text{MnO}_4)_3$
21. Clorur de bari + Sulfat de magnesi → Sulfat de bari + Clorur de magnesi  
 $\text{BaCl}_2 + \text{MgSO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{MgCl}_2$
22. Nitrat de plata + Tel·lurur de potassi → Tel·lurur de plata + Nitrat de potassi  
 $2 \text{AgNO}_3 + \text{K}_2\text{Te} \rightarrow \text{Ag}_2\text{Te} + 2 \text{KNO}_3$
23. Àcid sulfúric + Selenat amònic → Sulfat d'amoni + Àcid selènic  
 $\text{H}_2\text{SO}_4 + (\text{NH}_4)_2\text{SeO}_4 \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{SeO}_4$
24. Àcid clòric + Metaborat plúmbic → Trioxoclorat (V) de plom (IV) + Àcid dioxobòric  
 $4 \text{HClO}_3 + \text{Pb}(\text{BO}_2)_4 \rightarrow \text{Pb}(\text{ClO}_3)_4 + 4 \text{HBO}_2$
25. Hidròxid de liti + Metasilicat estannós → Trioxosilicat de liti + Hidròxid d'estany (II)  
 $2 \text{LiOH} + \text{SnSiO}_3 \rightarrow \text{Li}_2\text{SiO}_3 + \text{Sn}(\text{OH})_2$
26. Fosfit amònic + Hidròxid de sodi → Trioxofosfat (III) de sodi + Amoníac + Aigua  
 $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_3 + 3 \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_3 + 3 \text{NH}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$
27. Àcid disulfúric + Òxid niquèlic → Heptaoxodisulfat (VI) de níquel (III) + Aigua  
 $3 \text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7 + \text{Ni}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Ni}_2(\text{S}_2\text{O}_7)_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$
28. Hidrogencarbonat de potassi + Clorur de calci → Hidrogencarbonat de calci + Clorur de potassi  
 $2 \text{KHCO}_3 + \text{CaCl}_2 \rightarrow \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + 2 \text{KCl}$
29. Hidrogenfosfat de magnesi + Nitrat d'alumini → Hidrogenfosfat d'alumini + Nitrat de magnesi  
 $3 \text{MgHPO}_4 + 2 \text{Al}(\text{NO}_3)_3 \rightarrow \text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3 + 3 \text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
30. Dihidrogendiarsenit mercurós + Hiposulfit de cesi →  
 Dihidrogenpentaarsenat (III) de cesi + Dioxosulfat (II) de mercuri (I)  
 $\text{Hg}_2\text{H}_2\text{As}_2\text{O}_5 + \text{Cs}_2\text{SO}_2 \rightarrow \text{Cs}_2\text{H}_2\text{As}_2\text{O}_5 + \text{Hg}_2\text{SO}_2$