

## Nombrar los compuestos ternarios ( I I I )

- 1  $\text{Cu}(\text{BrO}_3)_2$
- 2  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- 3  $\text{Ni}_2(\text{SeO}_3)_3$
- 4  $\text{KIO}_2$
- 5  $\text{RbClO}_4$
- 6  $\text{PbCr}_2\text{O}_7$
- 7  $\text{MnSO}_4$
- 8  $\text{Cs}_2\text{S}_4\text{O}_6$
- 9  $\text{Hg}(\text{ClO}_3)_2$
- 10  $\text{Cr}_2(\text{TeO}_3)_3$
- 11  $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_7$
- 12  $\text{Li}_3\text{PO}_4$
- 13  $\text{Cd}(\text{ClO}_2)_2$
- 14  $\text{NH}_4\text{IO}_3$
- 15  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- 16  $\text{Cu}_2\text{As}_2\text{O}_5$
- 17  $\text{Al}(\text{AsO}_2)_3$
- 18  $\text{AgNO}_3$
- 19  $\text{Ni}(\text{ClO})_2$
- 20  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
- 21  $\text{Ca}(\text{ClO}_2)_2$
- 22  $\text{Sn}(\text{BrO}_2)_4$
- 23  $\text{CaCO}_3$
- 24  $\text{BaSO}_4$
- 25  $\text{PtSO}_3$
- 26  $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_5$
- 27  $\text{CuIO}_3$
- 28  $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$
- 29  $\text{KIO}_4$
- 30  $\text{NH}_4\text{NO}_2$
- 31  $\text{FePO}_3$
- 32  $\text{Pt}(\text{CO}_3)_2$
- 33  $\text{Cr}(\text{NO}_3)_2$
- 34  $\text{K}_2\text{CrO}_4$
- 35  $\text{Cu}_3(\text{AsO}_4)_2$
- 36  $\text{HgClO}_2$
- 37  $\text{Ca}(\text{IO}_4)_2$
- 38  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- 39  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- 40  $\text{K}_4\text{Sb}_2\text{O}_7$
- 41  $\text{Al}(\text{AsO}_2)_3$
- 42  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_8$
- 43  $\text{Cu}_2(\text{AsO}_3)(\text{OH})_3$
- 44  $\text{Ag}_2\text{SO}_3$
- 45  $\text{NH}_4\text{BrO}_2$
- 46  $\text{Na}_3\text{SbO}_2$
- 47  $\text{Ag}_4(\text{SO}_4)(\text{OH})_2$
- 48  $\text{Co}(\text{IO}_4)_2$