

Module 2 Chapitre 5 La nomenclature de composés formés d'éléments différents.

La façon de nommer les composés dépend de la catégorie à laquelle ils appartiennent.

Les 7 grandes catégories

Formule générale	Nom	Exemple
métal + non-métal	sel binaire	KCl
métal + non-métal + O	sel ternaire	$Al_2(SO_4)_3$
métal + O	oxyde métallique	Fe_2O^3
non-métal + O	oxyde non-métallique	CO_2
métal + OH	base	$Ca(OH)_2$
H + non-métal	acide binaire	HCl
H + non-métal + O	acide ternaire	H_3PO_4

Exercice : Pratique toi à trouver la catégorie à laquelle appartient les composés suivants.

- | | | | |
|-----------------|-------|--------------------|-------|
| 1. $CaCO_3$ | _____ | 19. HF | _____ |
| 2. Ag_2S | _____ | 20. $LiNbO_3$ | _____ |
| 3. Fe_2O_3 | _____ | 21. $HgCl_2$ | _____ |
| 4. HI | _____ | 22. $SrSO_4$ | _____ |
| 5. Cl_2 | _____ | 23. $Ba(NO_3)_2$ | _____ |
| 6. $FeSO_4$ | _____ | 24. KNO_3 | _____ |
| 7. P_2O_5 | _____ | 25. $Fe_2(SO_4)_3$ | _____ |
| 8. H_2S | _____ | 26. PtO_2 | _____ |
| 9. $KClO_3$ | _____ | 27. NaClO | _____ |
| 10. SO_2 | _____ | 28. BeO | _____ |
| 11. NaCl | _____ | 29. NaOH | _____ |
| 12. $MgSO_4$ | _____ | 30. PbO_2 | _____ |
| 13. K_2SO_4 | _____ | 31. ZnO | _____ |
| 14. LiF | _____ | 32. $NaNO_3$ | _____ |
| 15. NH_4^{1+} | _____ | 33. $LiNbO_3$ | _____ |
| 16. H_2S | _____ | 34. CO_3 | _____ |
| 17. $CuCl_2$ | _____ | 35. $Ba(NO_3)_2$ | _____ |
| 18. $Ni(OH)_2$ | _____ | 36. $SnCl_2$ | _____ |