

Les acides et les oxydes

1. Nomme les composés suivants :

- a) H_2CO_3 : **acide carbonique**
- b) H_2S : **acide sulfhydrique**
- c) CCl_4 : **tétrachlorure de carbone**
- d) S_2O_5 : **pentoxyde de disulfure**
- e) H_3PO_4 : **acide phosphorique**
- f) CO_2 : **dioxyde de carbone**
- g) NO : **monoxyde d'azote**
- h) N_2O_3 : **trioxyde de diazote**
- i) N_2O : **monoxyde de diazote**
- j) HClO_2 : **acide chloreux**
- k) H_2SO_3 : **acide sulfureux**
- l) PCl_5 : **pentachlorure de phosphore**
- m) NS_3 : **trisulfure d'azote**

2. Écris la formule chimique des composés suivants :

- a) **Acide chlorhydrique** : **HCl**
- b) **Acide sulfureux** : **H₂SO₃**
- c) **Trioxyde de soufre** : **SO₃**
- d) **Monoxyde de carbone** : **CO**
- e) **Acide bromhydrique** : **HBr**
- f) **Acide iodique** : **HIO₃**
- g) **Heptaoxyde de diphosphore** : **P₂O₇**
- h) **Trichlorure de disoufre** : **S₂Cl₃**
- i) **Acide nitreux** : **HNO₂**
- j) **Acide phosphorhydrique** : **H₃P**
- k) **Acide phosphoreux** : **H₃PO₃**
- l) **Tribromure d'azote** : **NBr₃**
- m) **Trinitrure de brome** : **BrN₃**