

Écrivez les noms des composés covalents :

- 1)  $\text{SO}_3$  trioxyde de soufre ← pas de terminaison
- 2)  $\text{N}_2\text{S}$  monosulfure de diazote
- 3)  $\text{PH}_3$  trihydure de phosphore
- 4)  $\text{BF}_3$  trifluorure de bore
- 5)  $\text{P}_2\text{Br}_4$  tétrabromure de diphosphore
- 6)  $\text{CO}$  monoxyde de carbone
- 7)  $\text{SiO}_2$  dioxyde de silicium
- 8)  $\text{SF}_6$  hexafluorure de soufre
- 9)  $\text{NH}_3$  trihydure d'azote
- 10)  $\text{NO}_2$  dioxyde d'azote

Écrivez les formules des composés covalents:

- 1) trichlorure d'azote  $\text{NCl}_3$
- 2) décafluorure de dioxyde  $\text{O}_2\text{F}_{10}$
- 3) trioxyde de diazote  $\text{N}_2\text{O}_3$
- 4) pentafluorure de phosphore  $\text{PF}_5$
- 5) dioxyde d'hydrogène  $\text{HO}_2$
- 6) dibromure de soufre  $\text{SBr}_2$
- 7) tétrahydure de dibore  $\text{B}_2\text{H}_4$
- 8) difluorure d'oxygène  $\text{OF}_2$
- 9) disulfure de carbone  $\text{CS}_2$
- 10) monoxyde d'azote  $\text{NO}$