

## Exercices sur la liaison covalente – la liaison atomique

- 1) Quels sont les éléments qui peuvent s'assembler pour former des molécules ?
- 2) Comment se forme une liaison covalente ?
- 3) Comment symbolise-t-on une paire d'électrons ?
- 4) Comment savoir si un dessin de molécule est correct (3 critères) ?
- 5) Dessinez :  $\text{H}_2$  ;  $\text{F}_2$  ;  $\text{I}_2$  ;  $\text{NH}_3$  ;  $\text{N}_2\text{H}_4$  ;  $\text{N}_2\text{H}_2$  ;  $\text{N}_2$  ;  $\text{CH}_4$  ;  $\text{SiH}_4$  ;  $\text{C}_2\text{H}_6$  ;  $\text{C}_2\text{H}_4$  ;  $\text{C}_2\text{H}_2$  ;  $\text{CO}_2$  ;  $\text{H}_2\text{CO}_3$  ;  $\text{NBr}_3$  ;  $\text{Si}(\text{CH}_3)_4$  ;  $\text{C}_2\text{N}_2$  ;  $\text{C}_4\text{H}_{10}$  (2 possibilités) ;  $\text{C}_4\text{H}_8$  (combien de possibilités ?) ;  $\text{C}_2\text{H}_5\text{N}$  (combien de possibilités ?) ;  $\text{C}_2\text{H}_5\text{CONH}_2$  ;  $\text{CH}_3\text{COCl}$  ;  $\text{CH}_3\text{COOH}$  ;  $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$  ;  $\text{HCOOH}$  ;  $(\text{COOH})_2$  ;  $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$  ;  $(\text{CH}_3)_3\text{N}$ .
- 6) Dessinez au moins 4 isomères CYCLIQUES de  $\text{C}_3\text{H}_5\text{OBr}$ .