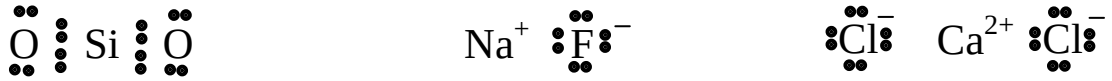
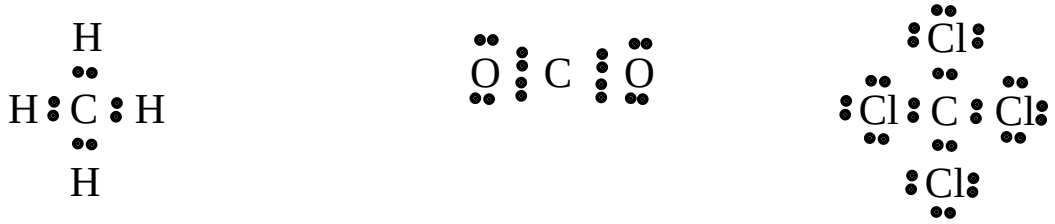
Exercices

1. B 2. A 3. C 4. $CaCl_2$: Ca^{2+} Cl^- 5. B 6. A 7. B 8. D
9. a) 13 Protons, 10 électrons b) 16 Protons, 18 électrons c) 38 Protons, 36 électrons d) 17 Protons, 18 électrons
10. covalente 11. ionique 12. covalente
13. a)



SiO_2 NaF $CaCl_2$

b) NaF et $CaCl_2$ c) SiO_2
14. a) Na^+ O^{2-} b) Be^{2+} F^- 15. Na^+ NO_3^-
16.



17. a) RbBr ionique b) BeS Ionique c) Li_3N ionique d) SiF_4 Covalente e) HI ionique
18. Ionique : un donneur et un receveur d'électrons covalente : partage d'électrons
19. a) Na^+ b) N^{3-} c) B^{3+}
20.

Élément	Métal ou non-métal	Tendance à recevoir ou à donner des électrons	Nombre d'électrons transférés
Sodium	M	D	1
Magnésium	M	D	2
Azote	N-M	R	3
Fluor	N-M	R	1
Aluminium	M	D	3
Soufre	N-M	R	2
Brome	N-M	R	1

21. a) PbS_2 Disulfure de plomb b) CF_4 Tétrafluorure de carbone c) K_2O Oxyde de dipotassium
d) $BeCl_2$ Dichlorure de béryllium
22.

Élément 1	Élément 2	Formule chimique	Nom du composé
Ca^{2+}	PO_4^{3-}	$Ca_3(PO_4)_2$	diphosphate de tricalcium
AI^{3+}	SO_4^{2-}	$Al_{2(}SO_4)_3$	Trisulfate de dialuminium
NH_4^+	CO_3^{2-}	$(NH_4)_2CO_3$	Carbonate de diammonium

23. a) 12 Protons b) 12 électrons c) 10 électrons d) cation (+)
24. a) 9 Électrons b) 9 Protons c) F^-