

Exercice 12 p52

L'atome de Béryllium est le A car il possède 4 protons, 4 électrons et 5 neutrons

Exercicen 17 p 53

Nom de l'atome	hélium	chlore	Fer	Or	hydrogène
Symbole de l'atome	He	Cl	Fe	Au	Н
Nombre de protons dans le noyau	2	17	26	79	1
Nombre d'électrons	2	17	26	79	1
Nombre de neutrons dans le noyau	2	18	30	118	0

Exercicen 19 p 53(vert)

- 1. Cette molécule possède des atomes de : carbone, hydrogène et oxygène
- 2. Il y a 6 hydrogènes, 2 carbones et un oxygène
- 3.
- 4. ____

	protons	électrons	neutrons
Carbone	6	6	6
Hydrogène	1	1	0
Oxygène	8	8	8

5. Il y a donc $6x1 + 2x6 + 1 \times 8 = 26$ électrons dans la molécule d'éthanol

Exercicen 19 p 53(jaune)

- 1. Cette molécule possède des atomes de : carbone, hydrogène et oxygène
- 2. Il y a 4 atomes d'hydrogènes, 2 atomes de carbones et 2 atomes d'oxygène

	protons	électrons	neutrons
Carbone	6	6	6
Hydrogène	1	1	0
Oxygène	8	8	8

3. Il y a donc $4x1 + 2x6 + 2 \times 8 = 32$ électrons dans la molécule d'acide acétique

Exercicen 19 p 53(rouge)

Cette molécule possède des atomes de : carbone, hydrogène et oxygène Il y a 12 atomes d'hydrogène, 6 atomes de carbone et 6 atomes d'oxygène Il y a donc $12x1 + 6x6 + 6 \times 8 = 92$ électrons dans la molécule de glucose

Exercice 14 p 70

Ion cuivre Cu^{2+} : a perdu 2 électrons, c'est un cation Ion fluorure F^{-} : a gagné un électron, c'est un anion Ion fer III Fe^{3+} : a perdu 3 électrons, c'est un cation Ion sulfure S^{2-} : a gagné 2 électrons, c'est un anion