

Correction exercices chapitre 10 : Les différentes entités chimiques.

Exercice 1:

Pb: atome (une seule majuscule)

C₈H₄O₂: molécule ou composé ionique (plusieurs majuscules)

Ba²⁺: ion (exposant 2+)

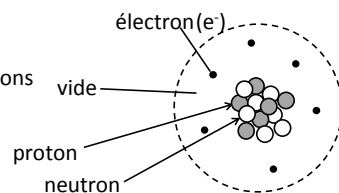
NaCl: composé ionique (constitué d'ions)

SO₄²⁻: ion (exposant 2-)

FeCl₃: composé ionique (constitué d'ions)

Exercice 2:

${}^6_{13}\text{C}$: 6 protons , 13 - 6 = 7 neutrons
6 e⁻



Exercice 3:

1. ${}_{92}^{238}\text{U}$: 92 protons , 92 e⁻ , 238 - 92 = 146 neutrons

2. ${}_{73}^{181}\text{Ta}$

Exercice 4 :

1. ${}_{11}^{23}\text{Na}$: 11 protons , 11 e⁻ , 23 - 11 = 12 neutrons

2.a. Na⁺

2.b. Na⁺ : 11 protons , 10 e⁻ , 12 neutrons

Exercice 5 :

Le composé ionique CuCl₂ est électriquement neutre, d'après l'énoncé, il contient 2 ions Cl⁻ et un seul cation : la formule est du cation est donc Cu²⁺.

Exercice 6 :

Fe : 26 protons , 26 e⁻ , 30 neutrons

Fe²⁺: 26 protons , 24 e⁻ , 30 neutrons

Fe³⁺: 26 protons , 23 e⁻ , 30 neutrons

Br⁻ : 35 protons , 36 e⁻ , 44 neutrons

Exercice 7 :

1. KCl

2. KS₂

3. KNO₃

4. K₂SO₄

5. Ga₂(SO₄)₃