**Exercice 7**

Quel est le nombre de protons, de neutrons et d'électrons qui participent à la composition des structures suivantes :$$ ; $$ $ $; $ $; $ $; $$ ; $ $; $ $; $ $; $ $; $ $; $$. Désigner celles qui présentent des isotopes ou des isobares.

**Exercice 8**

Les masses du proton, du neutron et de l'électron sont respectivement de 1,6723842 ×10-24g, 1,6746887×10-24g et 9,109534 ×10-28g.

1. Définir l'unité de masse atomique (u.m.a). Donner sa valeur en g avec les mêmes chiffres significatifs que les masses des particules du même ordre de grandeur.

2. Calculer en u.m.a. et à 10-4 près, les masses du proton, du neutron et de l'électron.