

Nom : \_\_\_\_\_

## Les isotopes

1. Indique pour chaque cas l'identité de l'élément X et combien de neutrons se trouvent dans son noyau.

- a.  ${}_{10}^{21}\text{X}$  élément - néon-21 # de neutrons - 11
- b.  ${}_{16}^{32}\text{X}$  élément - soufre-32 # de neutrons - 16
- c.  ${}_{89}^{230}\text{X}$  élément - actinium-230 # de neutrons - 141
- d.  ${}_{90}^{234}\text{X}$  élément - thorium-234 # de neutrons - 144

2. Complète le tableau suivant.

Isotope	Notation atomique universelle	Numéro atomique	Nombre de masse	Nombre de protons	Nombre de neutrons
carbon-14	${}_{6}^{14}\text{C}$	6	14	6	8
cobalt-52	${}_{27}^{52}\text{Co}$	27	52	27	25
nickel-60	${}_{28}^{60}\text{Ni}$	28	60	28	32
azote-14	${}_{7}^{14}\text{N}$	7	14	7	7
thallium-201	${}_{81}^{201}\text{Tl}$	81	201	81	120
radium-226	${}_{88}^{226}\text{Ra}$	88	226	88	138
plomb-208	${}_{82}^{208}\text{Pb}$	82	208	82	126