

NOM

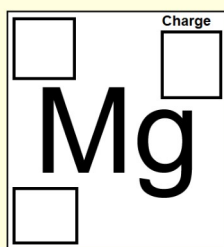
Prénom

Classe

(15 minutes)

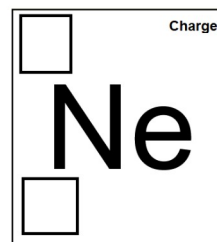
H																	He
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og

Protons: 12
Neutrons: 13
Electrons: 10



Magnésium

Protons: 10
Neutrons: 12
Electrons: 10



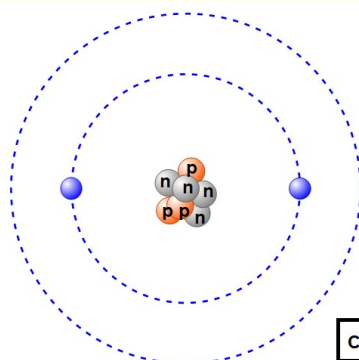
Protons: 7
Neutrons: 8
Electrons: 10

Donnez la représentation symbolique de l'élément

Protons: 5
Neutrons: 6
Electrons: 5

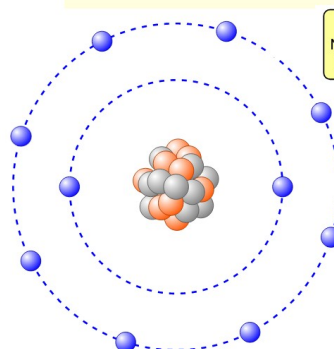
Donnez la représentation symbolique de l'élément

Quel est le nombre de masse ?



Donnez la représentation symbolique de l'élément

Charge:



Protons : ●●●●●
Neutrons : ●●●●●●
Électrons : ●●●●●

Donnez la représentation symbolique de l'élément

Charge:

Le dix septième élément de la classification périodique possède dix huit neutrons

Donnez la représentation symbolique de l'élément

Protons: 5

Neutrons: 6

Electrons: 5

Quel est le nombre de masse ?

Donnez la représentation symbolique de l'élément

L'aluminium (Al) a 27 nucléons :

Donnez la représentation symbolique de l'élément

Le Fer (Fe) a 56 nucléons,
il donne un ion Fe^{2+}

Donnez la composition de l'ion Fe^{2+}

Protons:

Neutrons:

Electrons: