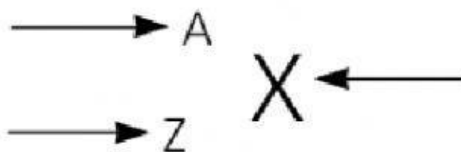


FITXA REPÀS 2 TEMA 4: L'ÀTOM

1. Escriu el nom corresponent:



2. Donat el següent àtom : $^{16}_8\text{O}$. Determina quants protons i neutrons té al nucli.

Protons:

Neutrons:

3. Determina el nombre atòmic i el nombre màssic d'un element que té 18 protons i 22 neutrons al seu nucli.

Nombre atòmic:

Nombre Màssic:

4. Si el cobalt-60 té 33 neutrons, indica'n el nombre atòmic i el nombre màssic.

Nombre atòmic:

Nombre Màssic:

5. Completa les frases:

- El nombre atòmic, Z , representa el nombre de _____ que té un àtom al seu _____.
- El nombre màssic, A , representa el nombre de _____ i de _____ que un àtom té al seu _____.
- El nombre d'electrons en un àtom neutre coincideix amb el nombre de _____.

6. Digues si els següents enuncisats són veritaders (V) o falsos (F):

- ☐ Un àtom neutre no conté càrregues elèctriques.
- ☐ Un cos carregat positivament no té electrons.
- ☐ Un àtom queda carregat positivament quan guanya protons.
- ☐ Els àtoms amb càrrega negativa tenen més electrons que protons.
- ☐ En un fenomen d'electrització no es crea càrrega neta.

7. Existeixen tres isòtops de l'oxigen: ^{16}O (99,76 %); ^{17}O (0,04 %); ^{18}O (0,20 %).

Calcula la massa atòmica de l'oxigen.

Resposta:

8. Es coneixen dos isòtops de la plata: l'isòtop ^{107}Ag apareix a la naturalesa en una proporció del 56 %. Sabent que la massa atòmica de la plata és 107,88; quin és el nombre màssic de l'altre isòtop?

Resposta:

9. Completa les taules següents:

Element	Sodi	Brom	Zinc
Símbol			
Nre. de protons	11		
Nre. de neutrons	12		
Nre. d'electrons			30
Z		35	
A		80	65

Símbol	Mg^{2+}	S^{2-}	Fe^{3+}
Nre. atòmic	12		26
Nre. màssic			56
Nre. de protons			
Nre. de neutrons	12	16	
Nre. d'electrons		18	

Espècie atòmica	Símbol	Z	A	p^+	e^-	n
	Mg^{2+}	12	24			
Plata				47		60
	Cu^+	29				34
Ió fluorur				9		10

Espècie atòmica	Oxigen	Sodi	Heli	Ió fluorur
Z	8		2	9
A		23		19
Nre. de protons		11		
Nre. d'electrons				
Nre. de neutrons	8		2	