

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

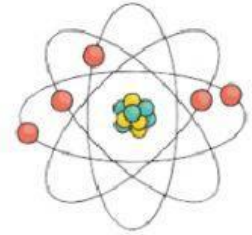
Z= A=

2. Un àtom neutre té 30 neutrons al seu nucli i 25 electrons a l'escorça. Determina quin és el valor del seu nombre atòmic i del seu nombre màssic.

Z= A=

3. Donat el següent àtom: $^{16}_8\text{O}$.

- Determina quants protons
- Determina el nombre de neutrons
- Indica quants electrons té



4. L'àtom de ferro està constituït per 26 protons, 30 neutrons i 26 electrons. Indica quina de les següents afirmacions està d'acord amb el model atòmic que coneixes:

- Els 26 protons i els 30 neutrons es troben al nucli, mentre que els 26 electrons hi giren al voltant.
- Els 26 electrons i els 30 neutrons es troben al nucli, mentre que els 26 protons hi giren al voltant.
- Els 26 protons i els 30 neutrons es troben al nucli, mentre que els 26 electrons hi estan enganxats en repòs.
- L'àtom de ferro és una esfera massissa en què els protons, electrons i neutrons formen un tot compacte.

5. Observa la taula següent :

Element	Carboni	Calci	Oxigen	Fluor
Símbol				
Nre. atòmic	6			9
Nre. màssic	12		16	
Nre. de protons			8	
Nre. de neutrons		20		
Nre. d'electrons		20		9

6. Digues si els següents enunciats són veraders (V) o falsos (F):

- Un àtom neutre no conté càrregues elèctriques.
- Un cos carregat positivament no té electrons.

- c. Un àtom queda carregat positivament quan guanya protons.
- d. Els àtoms amb càrrega negativa tenen més electrons que protons.
- e. En un fenomen d'electrització no es crea càrrega neta.

7. Completa la taula següent:

ELEMENT	SÍMBOL	A	Z	e ⁻	p ⁺	n
carboni		12		6	6	
		31	15			
ferro			26			30
plata		108		47		
coure		63				
	Hg	200	80			
		52	24			
antimoni						71
		23		11		
	Ni		28			31
					7	7

8. Per l'element de símbol $^{226}_{88}\text{X}$ indica quina de les següents afirmacions són certes:

- El seu nombre massic és 88
- Té 226 protons
- Té 138 electrons
- La suma del nombre de protons i electrons és 226
- Té 88 electrons
- El nombre de protons és igual al nombre de neutrons
- La suma del nombre de protons i neutrons és 226
- El nombre d'electrons és igual al nombre de protons
- El nombre atòmic s'obté de de restar al nombre massic el nombre de neutrons

