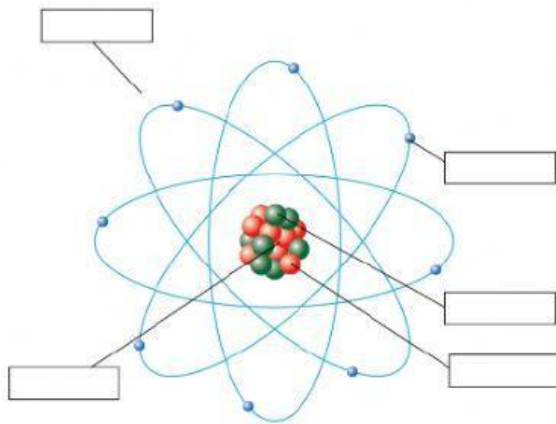


FITXA REPÀS FINAL ABANS EXAMEN

1. Col·loca a cada quadre el número que correspongui .



1. NUCLI
2. ELECTRÓ
3. PROTÓ
4. NEUTRÓ
5. ESCORÇA

2. Completa les frases següents amb les paraules següents:

ATREUEN - NEUTRE - POSITIVA - ELECTRONS - NEGATIVA - REPEL·LEIXEN

- a. Els protons i els _____ tenen la mateixa càrrega elèctrica però de signe oposat
- b. Quan el nombre de protons és igual que el d'electrons l'àtom és _____.
- c. Si un cos guanya electrons adquireix càrrega _____, i si en perd adquireix càrrega _____.
- d. Les càrregues amb el mateix signe es _____ i les de signe contrari s' _____

3. Sabent com indica la imatge que tens que Z = nombre atòmic i A = nombre màssic i que: $A = Z + n$ i $Z = p +$

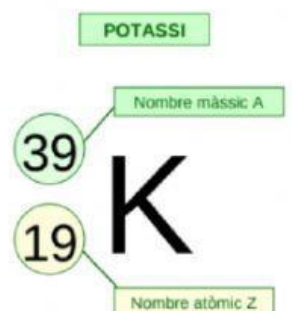
Indica d'un element que té 11 protons i 12 neutrons al seu nucli:

$Z =$

$A =$

NOM =

SÍMBOL =

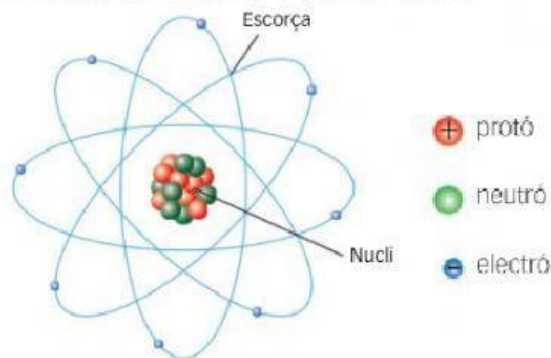


4. Sabent que un àtom neutre té la mateixa quantitat de protons que de neutrons, donat el següent àtom: $^{56}_{26}\text{Fe}$ contesta:

- a. Determina quants protons té:
- b. Determina el nombre de neutrons:
- c. Indica quants electrons té:
- d. Quin és el nom de l'element:

5. Indica si les afirmacions següents són VERTADERES o FALSES a partir de la informació que tens aquí:

	Protó	Electró	Neutró
Massa	1 u	1/1.840 u	1 u
Càrrega	+1 e	-1 e	0



- ☐ Els electrons tenen una massa molt més gran que la dels protons.
- ☐ La càrrega del protó és la mateixa que la de l'electró, però de signe contrari.
- ☐ En un àtom els protons giren al voltant del nucli
- ☐ La massa del protons i dels neutrons és la mateixa
- ☐ Al nucli de l'àtom hi trobem protons, neutrons i electrons
- ☐ En els àtoms la massa es mesura en u (umas)

4. Completa la taula següent:

RECORDA: $A = Z + n$ $Z = p^+$ $e^- = p^+$ Z indica l'ordre a la taula periòdica

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

7. Completa amb les paraules que falten, amb les que tens al requadre (cada espai una paraula):

El (1) _____ (2) _____ és el nombre de (3) _____ que conté el nucli, se representa amb la lletra (4) _____ i només si l'àtom és neutre coincideix amb el nombre d' (5) _____.

Els (6) _____ es caracteritzen per el seu nombre atòmic; és a dir per el nombre de (7) _____ del seu nucli. Àtoms amb el mateix nombre de protons pertanyen al (8) _____ element.

La(9) _____ (10) _____, és el nombre de partícules del nucli atòmic, és a dir la suma total de (11) _____ i (12) _____ del nucli, i es representa amb la lletra (13) _____.

Els (14) _____ són àtoms que han perdut o guanyat (15) _____ quedant carregats elèctricament. Els (16) _____ tenen càrrega positiva, per tant han (17) _____ (18) _____. Per el contra si tenen càrrega (19) _____ vol dir que han guanyat electrons i reben el nom de (20) _____.

**NEGATIVA - ELECTRONS - ANIONS - PERDUT - NOMBRE - PROTONS -
Z - A - ATÒMIC - ELECTRONS - ATOMS - PROTONS - MATEIX - NEUTRONS -
ATÒMICA - PROTONS - IONS - ELECTRONS - MASSA - CATIONS**