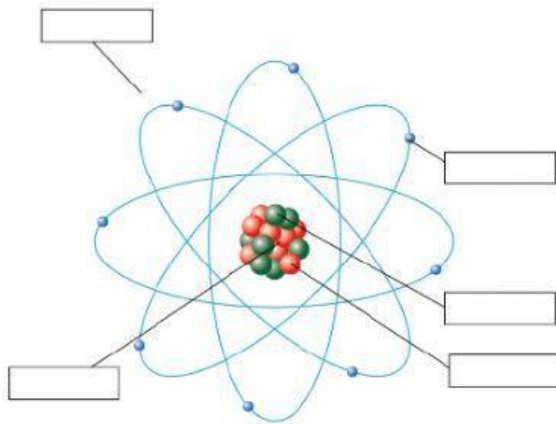


## FITXA REPÀS FINAL ABANS EXAMEN

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  $Z = p +$

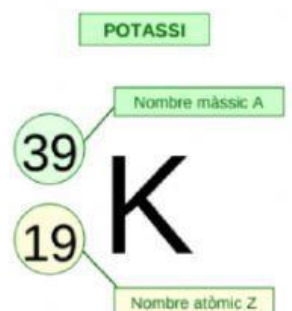
Indica d'un element que té 11 protons i 12 neutrons al seu nucli:

$Z =$

$A =$

NOM =

SÍMBOL =

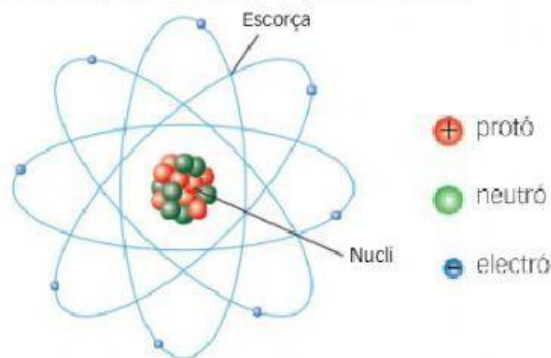


4. Sabent que un àtom neutre té la mateixa quantitat de protons que de neutrons, donat el següent àtom:  $^{56}_{26}\text{Fe}$  contesta:

- 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**