



Concurs “Cine știe câștigă!”

Taiati cu o linie afirmatiile incorecte:

1.Atomul

- a) Este componenta a materiei *indivizibila/divizibila* prin procedee chimice obisnuite
- b)Se afla in *repaus/miscare continua*
- c)Electrizata *pozitiv/negativ* , *neelectrizata*(neutra electric)
- d)*Nu participa/participa* efectiv in reactiile chimice



Concurs “Cine știe câștigă”

2.Învelișul electronic al atomului este format din:

- a)totalitatea protonilor din nucleu;
- b)totalitatea neutronilor din nucleu;
- c)totalitatea electronilor care gravitează în jurul nucleului



Concurs “Cine știe câștigă!”

**3. Numărul maxim de electroni
dintr-un strat este dat de relația:**

a) $2n^2$

b) $2n$

c) $2n^3$

d) n^2

unde $n = \text{nr. stratului}$



Concurs “Cine știe câștigă!”

**4. Relația dintre numărul electronilor
și numărul protonilor dintr-un atom este:**

a) $e < p$,

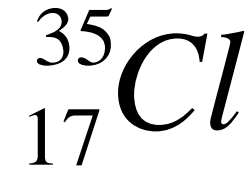
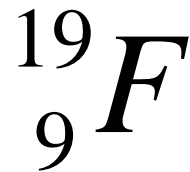
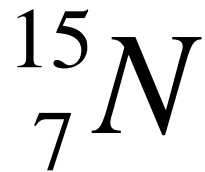
b) $e > p$,

c) $e = p$.



Concurs “Cine știe câștigă!”

5. Precizați sarcina electrică a nucleului atomic, numărul de neutroni și de electroni pentru atomii elementelor:





Concurs “Cine știe câștigă!”

6. 5 atomi de fosfor se noteaza prescurtat:

a) ${}_5\text{P}$

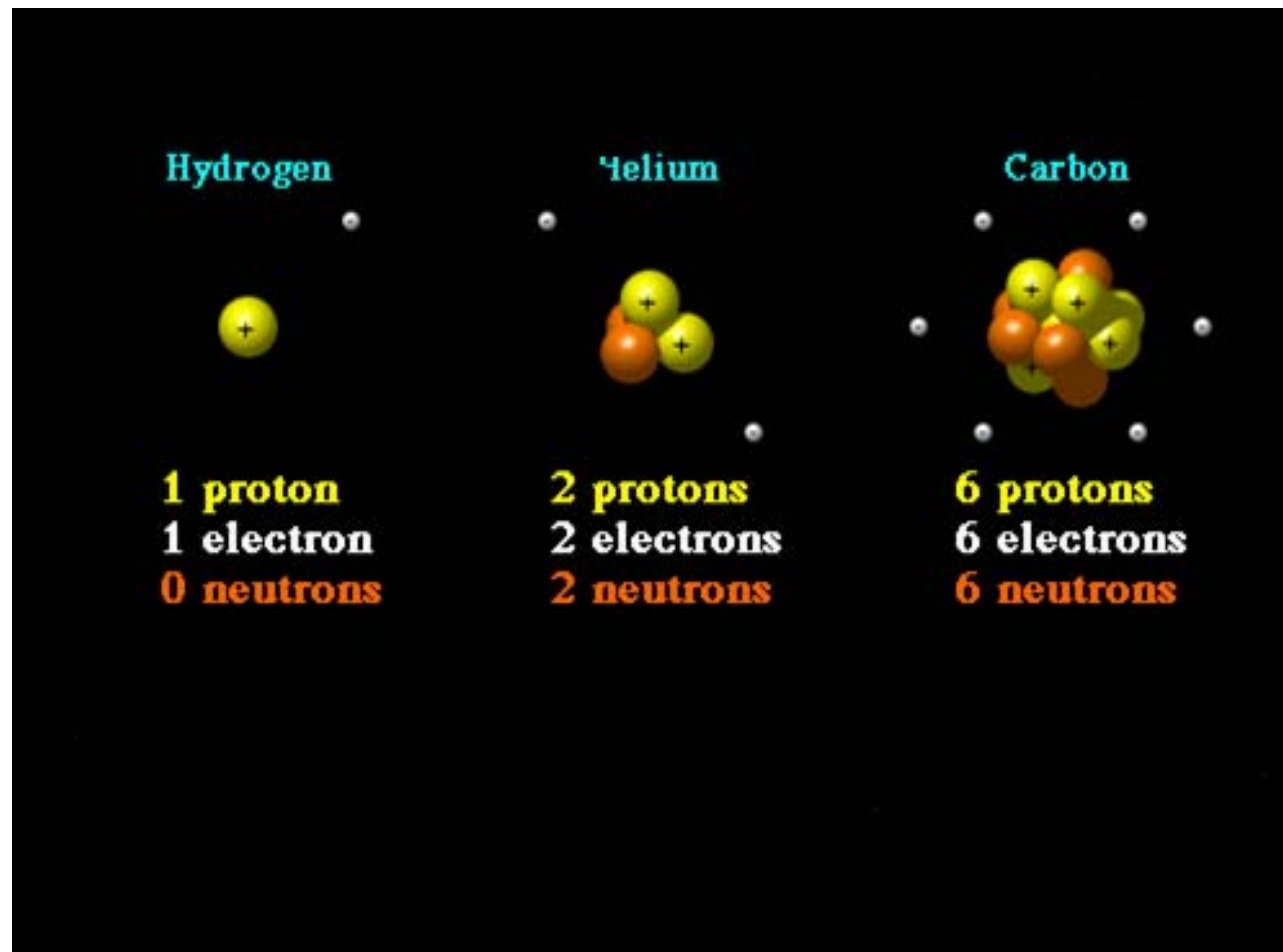
b) 5F

c) 5P

d) P_5

Concurs “Cine știe câștigă!”

7. Calculați Numărul atomic Z și numărul de masă A pentru:





Concurs “Cine știe câștigă!”

8. Se dau elementele A, B, C

Știind că între numerele lor atomice există relațiile:

$$\mathbf{Z_A + Z_B + Z_C = 20,}$$

$$\mathbf{Z_A - Z_B = Z_C + 2,}$$

$$\mathbf{Z_A + Z_B - Z_C = 4}$$

să se identifice cele trei elemente.



Concurs “Cine știe câștigă!”

9. Se dau proporțiile în care se găsesc izotopii siliciului: 92,2% Si($A=28, Z=14$), 4,65% ($A=29$), 3,1% ($A=30$). Masa atomică a Si este:

a) 28

b) 27,99

c) 28,09

d) 29