

Numele și prenumele

Clasa

Data.....

TEST DE EVALUARE

I. Structura atomului

1. Definește termenii: nucleon, electron.
2. Calculează numărul de protoni, neutroni și electroni din $^{32}_{16}\text{S}$, $^{55}_{25}\text{Mn}$.

II. Izotopi

1. Stabilește prin ce diferă izotopul $^{34}_{17}\text{Cl}$ de izotopul $^{35}_{17}\text{Cl}$.
2. Izotopul ^1_1H se găsește în procent de 99,985% iar izotopul ^2_1H se găsește în procent de 0,015%. Calculează masa atomică relativă a hidrogenului.

III. Structura învelișului electronic.

1. Care este numărul maxim de electroni cu care se pot completa substraturile p? Dar substraturile f?
2. Scrie configurația electronică pentru $^{80}_{35}\text{Br}$.

IV. Configurații electronice pentru ioni.

1. Ce este ionizarea?
2. Scrie un ion pozitiv și un ion negativ izoelectronici cu Ar. Scrie configurația electronică a acestora.

V. Sistemul periodic. Corelații între structura atomului și locul ocupat de element în sistemul periodic.

1. Câte blocuri se regăsesc în sistemul periodic ale elementelor și care sunt acestea?
2. Pentru elementul $^{31}_{15}\text{P}$ stabilește blocul, numărul atomic, perioada și grupa din care face parte.

VI. Proprietăți periodice fizice.

1. Enumeră la alegere două proprietăți periodice fizice și definește una dintre ele.
2. Așează în ordinea creșterii r_A elementele C, Na, F, Al.

VII. Proprietăți periodice chimice.

1. Definește caracterul nemetalic.
2. Așează în ordinea creșterii caracterului metalic elementele Rb, Ca, Fe, Al.

MULT SUCCES!

NOTĂ:

Toate subiectele sunt obligatorii!

Se acordă 1 punct din oficiu.

Timp de lucru 50 minute.