

1. Atomul de iod are 7 electroni pe stratul de valență.

(15 puncte)

Nu

Da

2. Atomul de crom are numărul de ordine 52.

(15 puncte)

Nu

Da

3. Pentru atomul de fosfor, bifați variantele corecte:

(40 puncte)

are numărul de masă 15

are 16 protoni

se găsește în grupa V A

are numărul atomic 30

are electronii așezați pe 2 straturi

are numărul de ordine 19

se află în perioada 7

are masa atomică 30

are 3 electroni pe ultimul strat

se găsește în grupa VII B

se află în perioada 1

are electronii așezați pe un singur strat

are 15 electroni

are 5 electroni pe stratul de valență

se găsește în grupa VII A

se găsește în grupa 15

se găsește în grupa 7

are 16 neutroni

are 2 electroni pe stratul de valență

are 15 neutroni

se află în perioada 3

4. Atomul de aur se găsește în perioada 6.

(10 puncte)

Da

Nu

5. Atomul de franciu are 1 electron pe ultimul strat.

(10 puncte)

Da

Nu

6. Atomul de heliu are 2 electroni pe ultimul strat.

(10 puncte)

Da

Nu