

TEMA 1 CLASA IX CHIMIE

1. Elementele chimice din grupele principale ale căror atomi acceptă electroni pentru formarea configurației gazului inert imediat următor în tabelul periodic, au caracter:
2. Izotopul uraniului $^{238}_{92}\text{U}$ are în nucleul atomic 146
3. Notați compoziția nucleară (protoni, neutroni) a izotopului:
 - a). $^{32}_{15}\text{P}$ protoni: neutroni
 - b). $^{131}_{52}\text{I}$ protoni: neutroni
4. Atomii elementelor chimice din perioada 2 a tabelului periodic au același număr de:
5. Elementul chimic cu $Z=15$ este situat în perioada:
6. Ionii negativi se formează prin de electroni din atomi
7. Izotopul cu numărul de masă $A=37$, care are în învelișul electronic 17 electroni, conține în nucleul atomic:
 - a. 20 protoni
 - b. 17 neutroni
 - c. 20 neutroni
 - d. 20 nucleoni
8. Elementul chimic reprezintă specia de atomi cu același
9. Izotopul ^3_1H are sarcina nucleară:
10. Pentru un element chimic, numărul atomic indică:
 - a. masa atomică
 - b. suma dintre numărul electronilor și protonilor
 - c. numărul protonilor
 - d. numărul nucleonilor
11. Numărul maxim de electroni care se pot afla în stratul 4 (N) este:
 - a. 2
 - b. 8
 - c. 18
 - d. 32