

TEMA NR. 2 ATOMUL

1. Sodiul reacționează cu oxigenul și formează.....
2. . Hipocloritul de sodiu are formula chimică:
 - a. NaClO
 - b. NaClO_2
 - c. NaClO_3
 - d. NaClO_4
3. Izotopul elementului chimic neon, care are în nucleul atomic 22 nucleoni și sarcina nucleară +10, are simbolul chimic:
 - a. $^{12}_{10}\text{Ne}$
 - b. $^{22}_{10}\text{Ne}$
4. Un orbital de tip d conține maximum electroni.
5. Elementul chimic situat în grupa a III-a principală (13), perioada 3, are numărul atomic Z:
 - a. 11
 - b. 12
 - c. 13
 - d. 14
6. Scrieți simbolurile izotopilor carbonului care au următoarele caracteristici:
 - a. sarcina nucleară +16 și 12 nucleoni; C
 - b. 6 electroni în învelișul electronic și 7 neutroni în nucleul atomic C
 - c. 6 protoni și 8 neutroni în învelișul atomic. C
7. Clorura de amoniu se obține din reacția acidului clorhidric cu:
 - a. NH_3
 - b. N_2
 - c. NO_2
 - d. HNO_3