TEMA NR. 1
LEGĂTURI CHIMICE

1. Densitatea gheții este mai ..... decât a apei lichide.

2. Legătura ionică:

a. se realizează între atomi de metal prin transfer de electroni;

b. se realizează între 2 molecule;

c. se realizează între 2 atomi de nemetal prin transfer de electroni;

d. se realizează între 1 atom de metal și 1 atom de nemetal, prin transfer de electroni

3 . În stare ..... cristalele ionice nu conduc curentul electric.

4. Nodurile rețelei cristaline ale clorurii de sodiu pot fi ocupate de .....

5. În molecula de azot, între atomii de azot se realizează:

a. o legătură covalentă dublă;

b. trei legături covalente simple;

c. o legătură covalentă polară;

d. o legătură covalentă triplă.

6. Amoniacul are moleculă .....

7. Între atomii de O și Ca se poate stabili:

a. o legătură covalentă simplă nepolară

b. o legătură covalentă multiplă polară

c. legătură ionică

d. legătură covalentă simplă polară

8. Dintre următoarele substanțe, formează molecule polare:

a. CO_2

b. O_2

c. N_2

d. NH_3

LIVEWORKSHEETS