

LECȚIA 9. Aplicații recapitulative

I. Modelează reacțiile de ionizare pentru elementele chimice:

- a) Be, Al;
- b) S, F.

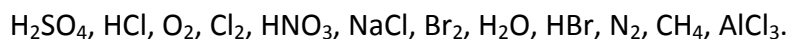
II. Modelează formarea compușilor ionici:

- a) bromură de potasiu, KBr;
- c) oxid de aluminiu, Al_2O_3 .

III. Referitor la conductibilitate, explică de ce compușii ionici nu conduc curentul electric în stare solidă și devin conductori în soluție sau topitură.

IV. Încadrează substanțele de mai jos în:

- molecule simple monoatomice:
- molecule simple biatomice:
- molecule cu atomi diferiți biatomice:
- molecule cu atomi diferiți poliatomice:



V. Modelează procesul de formare al moleculelor de acid clorhidric - HCl și amoniac - NH_3 .

VI. De ce materialele plastice se utilizează ca izolatori electrici?

VII.

- a) Ce valențe prezintă carbonul față de hidrogen în metan, CH_4 și față de oxigen în monoxidul de carbon, CO?
- b) Ce valențe prezintă fosforul față de hidrogen în fosfină, PH_3 și față de oxigen în pentaoxidul de difosfor, P_2O_5 ?
- c) Ce valențe prezintă sulful față de hidrogen în acidul sulfuric, H_2S și față de oxigen în dioxidul de sulf, SO_2 ?