

Legături chimice – fișă de lucru

1 Alege varianta care completează corect fiecare dintre afirmații:

- Pentru realizarea configurația stabilă de octet pe ultimul strat Mg și Ca vor _____ electroni.
- Legătura ionică se realizează între _____
- Legătura covalentă se realizează prin _____ de electroni între doi atomi identici sau diferiți.
- În molecula de hidrogen dubletul de electroni _____ în egală măsură celor doi atomi.
- Legătura de hidrogen se stabilește _____
- Moleculele asociate prin legături de hidrogen au punctele de fierbere și de topire _____

2. Asociază punctul de fierbere al fiecărei substanțe, plasând valoarea în caseta corespunzătoare.

H₂O

NH₃

HCl

HF

19,5°C

-84,5°C

-77,75°C

100°C

3. Asociază fiecărei substanțe din coloana A, tipul de interacțiune intermoleculară din coloana B

A

B

HF

forțe de dispersie

N₂

interacțiuni dipol-dipol

HCl

legăruri de hidrogen

4. Stabilește afirmațiile adevărate și false.

- Legătura ionică se formează prin punerea în comun de electroni
- Legătura de hidrogen este o interacțiune intermoleculară.
- Substanțele ionice au punctul de topire scăzut.
- Substanțele ionice nu sunt solubile în solvenți nepolari

5. Asociază fiecărei substanțe din coloana A, tipul de legătură chimică din coloana B

A	B
NH_3	legătură ionică
N_2	legătură covalentă polară
Na_3N	legătură covalentă nepolară