Legături chimice – fișă de lucru

1 Alege varianta care completează corect fiecare dintre afirmații:

a. Pentru realizarea configurația stabilă de octet pe ultimul strat Mg și Ca vor _____ electroni.
b. Legătura ionică se realizează între _____
c. Legătura covalentă se realizează prin _____ de electroni între doi atomi identici sau diferiți.
d. În molecula de hidrogen dubletul de electroni _____ în egală măsură celor doi atomi.
e. Legătura de hidrogen se stabilește _____
f. 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.

H_2O	NH_3	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
N_2	interacțiuni dipol-dipol
HCl	legăruri de hidrogen

4. Stabilește afirmațiile adevărate și false.

a. Legătura ionică se formează prin punerea în comun de electroni

b. Legătura de hidrogen este o interacțiune intermoleculară.

c. Substanțele ionice au punctul de topire scăzut.

d. Substanțele ionice nu sunt solubile în solvenți nepolari

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS