Numele: **Clasa:**

Prenumele: **Data:**

TEST LA CHIMIE

1. **Pentru fiecare afirmație, bifați varianta corectă:**
   - **a.** În molecula N_2, cei doi atomi de azot sunt uniți printr-o legătură covalentă *dublă* */triplă*
   - **b.** La realizarea legăturii covalente duble fiecare atom pune în comun câte *un* */doi* electroni.
   - **c.** Legătura covalentă nepolară se realizează între atomi de nemetal *identici* */diferiți*
   - **d.** Legăturile H– O din apă sunt legături covalente *nepolare* */polare* , iar molecula de apă este o moleculă *polară* */nepolară*
   - **e.** Legăturile C – Cl din tetraclorura de carbon sunt legături covalente *nepolare* */polare* , iar molecula tetraclorura de carbon este o moleculă *polară* */nepolară* , deoarece prezintă structură *nesimetrică* */simetrică*
2. Clorura de potasiu este o substanță solidă, cristalină, incoloră, solubilă în apă, cu punctul de topire 770^0C. Precizați natura legăturii chimice din clorura de potasiu. Răspunde.
3. Indicați natura legăturilor chimice care apar în clorura de amoniu.
4. Bifați varianta corectă:

A. În care variantă s-a reprezentat corect deplasarea electronilor?

a.

b.

B. În care variantă s-a modelat corect formarea legăturii chimice în cazul clorurii de potasiu?

a.

b.

C. Se dau următoarele substanțe O_2, H_2, H_2O, HCl. În care variantă substanțele sunt aranjate corect în ordinea crescătoare a punctelor de topire?

- **a.** O_2, H_2, H_2O, HCl
- **b.** H_2O, HCl, O_2, H_2
- **c.** H_2, O_2, HCl, H_2O

5. Realizați corect asocierile dintre informațiile coloanei **A** și informațiile coloanei **B**.

A	B
Substanțe în care există legături covalente polare	NaCl, MgO, CaF_2, KBr
Substanțe în care există legătură ionică	N_2, H_2, O_2, Cl_2
Substanțe în care există legături covalente nepolare	H_2O, NH_3, CO_2, CCl_4

6. În cazul substanțelor covalente din tabel, plasați corect tipul important de interacțiune intermoleculară.

Legături de hidrogen

Interacțiuni dipol – dipol

Forțe de dispersie

Substanțele covalente	Tipul important de interacțiune intermoleculară
H_2 N_2 CH_4	
H_2O HF NH_3	
HCl HBr PH_3	

7. Se dau următoarele substanțe CCl_4, CO_2, Br_2, S_8, P_4. Alegeți varianta corectă:
8. Alegeți varianta care indică ordinea crescătoare a punctelor de topire în cazul următoarele substanțe KF, CsF, RbF, NaF

LIVEWORKSHEETS