

Fișă de lucru

Legătura covalentă

1. Scrie cuvintele astfel încât să rezulte definiția legăturii covalente.
molecule, legatura, se realizează, nepolare, prin punere, de, electroni, covalentă, între, nemetalelor, atomii, rezultând, astfel, polare, sau, în comun

.....
.....

2. Completează cu cuvântul potrivit!

Legatura covalentă poate fi:, sau în funcție de nr. electronilor puși în comun. Legătura covalentă mai poate fi clasificată după natura atomilor participanți în și

Moleculele polare sunt formate din atomi, iar cele nepolare de obicei din atomi

3. Asociază noțiunile din coloana A cu cele din coloana B!

A	B
molecula de H ₂	structură de octet
azot (N)	două legături duble
CO ₂	structură de dublet
Cl ₂	pune în comun 3 electroni

4. Scrie A sau F în dreptul enunțurilor!

- a) Moleculele simetrice alcătuite din atomi diferiți sunt nepolare.
- b) Legătura covalentă se realizează prin transfer de electroni.
- c) Atomul de oxigen poate forma legături simple, duble sau triple.
- d) Atomii elementelor se combină între ele pentru a realiza o structură de dublet sau octet.
- e) Structura de dublet presupune opt electroni.

5. Electronii cu care un atom nu participă la formarea unor legături se numesc:

.....