

8. LOTURA KIMIKOAK

1. Hurrengo substantzietako esan itzazu substantzia ionikoak direnak:

- a) P_4
- b) HNO_3
- c) $AgNO_3$
- d) KNO_3
- e) BaO

2. Hurrengo substantzietako esan itzazu substantzia ionikoak direnak:

- a) $C_{12}H_{22}O_{11}$
- b) KI
- c) BeO
- d) H_2SO_4

3. Hurrengo substantzietako esan itzazu substantzia ionikoak direnak

- a) KCl
- b) CO
- c) F_2
- d) Ne
- e) MgO

4. Indikatu loturaren mota sortzen duten hurrengo molekulak:

- a) KBr
- b) CO
- c) NH_4^+

- d) O_2
5. Ordentu hurrengo loturak handituz doan polaritatearen arabera:
H-F, H-O, H-N, H-C, C-O, C-Cl
6. Ordentu hurrengo loturak handituz doan polaritatearen arabera:
H-F, H-O H-N, H-C, C-O, C-Cl
7. Ordentu hurrengo loturak handituz doan polaritatearen arabera:
F-O, H-O, P-Br I-Cl
8. Ordentu hurrengo loturak handituz doan polaritatearen arabera:
B-Cl, Be - Cl Ba - Cl, Cl - Cl
9. Azaldu nola izango diren hurrengo atomoek sortzen dituzten loturak:
- a) K — S
b) K — Mg
c) S — O
d) N — Li
e) H — Li
f) H — S
10. Determina ezazu hurrengo osagaien artean sortzen den loturaren mota: C
(Diamante), Al, BCl_3 , N_2

PROPOSATUTAKO JARDUEREN EMAITZAK

1. AgNO_3 , KNO_3
2. KI
3. KCl, MgO
4. a) Ionikoa
b) Kobalente Polar
c) Kobalente Polar
d) Kobalente Apolar
5. $\text{H}-\text{C} < \text{C}-\text{Cl} < \text{H}-\text{N} < \text{C}-\text{O} < \text{H}-\text{O} < \text{H}-\text{F}$
6. $\text{H}-\text{C} < \text{C}-\text{Cl} < \text{H}-\text{N} < \text{C}-\text{O} < \text{H}-\text{O} < \text{H}-\text{F}$
7. $\text{I}-\text{Cl} (0.50) < \text{F}-\text{O} (0.54) < \text{P}-\text{Br} (0.77) < \text{H}-\text{O} (1.24)$
8. $\text{Cl}-\text{Cl} < \text{B}-\text{Cl} < \text{Be}-\text{Cl} < \text{Ba}-\text{Cl}$
9. a) IONIKOA
b) METALIKOA
c) KOBALENTE
d) IONIKOA
e) IONIKOA
f) KOBALENTE
10. Diamante: kobalente
Aluminio: lotura metalikoa
 BCl_3 : kobalente apolar
 N_2 : kobalente apolar