

11. EGOERA SOLIDOA

1. Aukera itzazu hurrengo osagaietatik ionikoak direnak eta ordena itzazu haien fusio-puntuaren arabera.

	NaCl		
	KI		Cl ₂
Fe	CaS		Br ₂
Na	MgO	C _{diamante}	S ₈
Cr	CaF ₂	SiC	H ₂ O
Si	CaBr ₂	SiO ₂	CH ₄
Cu	CaO		CH ₃ CH ₂ OH
	K ₂ O		
	K ₂ SO ₄		

2. Azaldu zeintzu dauden gasezko egoeran ingurumen baldintzetan.
3. Azaldu zeintzu izango diren solugarriagoak uretan.
4. Azaldu hurrengo osagaiek dauzkaten lotura-indarrak: H₂, HBr, NH₃
5. Hurrengo substantzietako zeinek irakite-tenperatura handiagorik izango duen: Kr (Z=36) edo HBr (Z=1, Z=35)
6. Zergatik Oxigeno likidoren (183°C) irakite tenperatura Nitrogeno likidorena (196°C) baino altuagoa da?
7. Zergatik naftalenoaren C₁₀H₈ (80,3°C) fusio tenperatura urarena (0°C) baino altuagoa da?

8. Bai metanolak CH_3OH bai etanoak CH_3CH_3 18 elektroi dauzkate. Zergatik giro-tenperaturetan eta presio atmosferikotan, metanolak (likidoa) $78,3^\circ\text{C}$ -tan irakiten du eta etanoak (gasa) $-88,6^\circ\text{C}$ -tan irakiten du?
9. Neon-ek (Ne) eta Hidrogeno fluoruroa-k (HF) elektroi-kopuru bera daukate. Zergatik HF-ren irakite tenperatura (249°C) Neon-ena ($19,5^\circ\text{C}$) baino askoz altuagoa da?
10. Ordenatu hurrengo substantziak irakite-tenperaturaren arabera: SiH_4 ; SnH_4 ; CCl_4 ; C_2H_6 ; F_2
11. Ordenatu gas nobleak irakite-tenperaturaren arabera: He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn
12. Ordenatu hurrengo hidrokarburoak irakite-tenperaturaren arabera: CH_4 , C_2H_6 , C_3H_8 , C_4H_{10} , C_5H_{12}

PROPOSATUTAKO JARDUEREN EMAITZAK

1. $\text{MgO} > \text{CaS} > \text{CaF}_2 > \text{NaCl} > \text{CaBr}_2 > \text{KI}$

2.

Cl_2

F_2

CH_4

H_2

O_2

N_2

NH_3

HF

3.

NaCl

KI

CaS

MgO

SiC

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

4.

H_2

LONDON (ALDIUNEKO DIPOLO-DIPOLO), ELEKTROIEN MUGIMENDUAK
BULTZATZEN DITUZTE DIPOLOAK, EZ-POLAR

HBr

DIPOLO-DIPOLO, ATOMOEN ARTEKO ELEKTRONEGATIBOTASUNAREN DESBERDINTASUNAK DIPOLO TINKOA SORTZEN DU, ELEKTROIAK BROMORA MUGITZEN DIRA

MOLEKULA BAKOITZAK INGURUMENAKOAK ERAKARTZEN DITU POLAR

NH_3

HIDROGENO-LOTURA, H ATOMOAK NITROGENOAREKIN LOTUTA DAUDE, N ATOMOA TXIKIA ETA OSO ELEKTRONEGATIBOA DA, POLAR (GEOMETRIA TRIANGULAR ANGULARRA)

5. $\text{HBr} > \text{Kr}$

6. $\text{O}_2 > \text{N}_2$

7. NAFTALENO $\text{C}_{10}\text{H}_8 > \text{URA } \text{H}_2\text{O}$

8. METANOL $> \text{ETANO}$

9. $\text{HF} > \text{NEON}$

10. $\text{CCl}_4 > \text{SnH}_4 > \text{C}_2\text{H}_6 > \text{SiH}_4 > \text{F}_2$

11. $\text{He} < \text{Ne} < \text{Ar} < \text{Kr} < \text{Xe} < \text{Rn}$

12. $\text{CH}_4 < \text{C}_2\text{H}_6 < \text{C}_3\text{H}_8 < \text{C}_4\text{H}_{10} < \text{C}_5\text{H}_{12}$