

EGOERA SOLIDOA. GALDERAK

1. Ondoko sustantziak egoera solidoan egonik, arrazonatuz esan:
 HCl , Cl_2 , NaCl , CCl_4 , Cu , C
 - a) Zeinek edukiko duen fusio-puntu altuena.
 - b) Elektrizitate garraiatzeko, zein erabiliko zenukeen.
 - c) Zein izango den zailena deformatzeko.
 - d) Zein izango den egokiena isolatzaile bezala erabiltzeko.
2. Demagun ondoko sustantziak: sodio, germanio, metano, neon, potasio kloruro eta ura
 - a) Van der Waals-en indarren bidez lotutako solido adierazgarriena aukeratu, inguruko tenperatura baino askoz ere baxuago batean funditzen dena.
 - b) Konduktibitate elektriko handiko solido adierazgarriena aukeratu, 200°C ingurutan funditzen dena.
 - c) Atomoak lotura kobalente bidez lotutako solido adierazgarriena aukeratu, fusio-puntu altuko dena.
 - d) Solido ez-eroale adierazgarriena aukeratu, funditzerakoan eroale on bihurtzen dena.
 - e) Hidrogeno-loturen bidez lotutako solido adierazgarriena aukeratu.
3. Ze lotura-mota apurtu behar da NaCl eta Ag urtzeko eta H_2O lurruntzeko.

EGOERA LIKIDOA. GALDERAK.

1. Zein likidok izango du gainazal-tentsio altuena?
 - a) Ura edo merkurioa
 - b) Etanola ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$) edo azetona (CH_3COCH_3)
 - c) Bentzenoa (C_6H_6) edo azido fluorhidrikoa (HF)
2. Ondoko konposatuak ordenatu biskositate hazkorrean:
 CH_3OH , $\text{H}_2\text{C}=\text{O}$, CH_4 , $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2\text{OH}$
3. Azaldu nola aldatzen den likidoen gainazal-tentsioa tenperaturarekin?