

Fisika eta Kimika DBH4

#### **4. Nola kontrolatu erreakzioa kimikoak?**

Atomoen elkartzea

3. Ebaluazioa

**LOTURA IONIKOA: bi atomo-mota daude. Batek, elektroiak galtzeko joera du, eta besteak, elektroiak hartzeko joera. Lehenengoak, elektroiak soberan dauzka, beraz, elektroia bat galtzen du positiboki kargatzeko. Bigarrenak, lehenengoak galdutako elektroia hartzen du, beraz, orain soberan dauzkanez, negatiboki kargatu da.**

- Solidoak izateko joera.
- Solidoa: fusio tenperatura altua duelako.
- Korrante elektrikoaren eroale txarrak (solido egoeran).
- Korrante elektrikoaren eroale onak (likido egoeran).
- Egitura erraldoia.
- Adb: Sodio kloruroa (NaCl)

**LOTURA KOVALENTEA: atomo ez metalen artean gertatzen den lotura da. Elektroien banaketari esker gertatzen da lotura (atomo bakoitzak elektroia bat ematen du); lotura ondoren, elektroiak lotu diren bi atomoenak bihurtzen dira.**

- Ez dute korrantea eroaten.
- Elektroiak partekatzen dituzte.
- Molekula bakunak (oso arraroa da egitura erraldoia).
- Likidoak eta gasak gehienetan; solidoak batzuetan.
- Disolbagarritasun gutxi (lotura solidoak).
- Egitura erraldoiak (Oso kasu gutxitan)
- Adb: Etanoa (C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>)

**LOTURA METALIKOA: metalen artean gertatzen da. Lotura mota honetan ez dago atomoen artean benetako loturarik, ioi positiboen arteko sarea baizik. Espazio hutsen artean elektroia askeak ibiltzen dira. Elektroien itsas teoriaren arabera, egitura metalikoa metalezko katioiek osatzen dute eta elektroia itsaso batek inguratzen du. Lotura indarra metalaren ioi positiboen eta aske dabilzan inguruko elektroien arteko erakarpenak eragiten du.**

- Metalen arteko lotura da.
- Eroale elektriko onak.
- Normalean solidoak; merkurioa izan ezik (Hg).
- Fusio tenperatura altua.
- Egitura erraldoia.
- Adb: Burdina (Fe)