

QUÍMICA 1r BATXILLERAT

Unitat 9

L'ENLLAÇ QUÍMIC

OBJECTIUS:

1. Relacionar la formació d'enllaços amb l'estabilitat
2. Diferenciar els tipus d'enllaç i determinar algunes propietats lligades als tipus d'enllaç
3. Classificar les substàncies segons el tipus d'enllaç que formen i saber justificar les seves propietats
4. Diferenciar i justificar la naturalesa de la unió entre àtoms o molècules de substàncies constituïdes per xarxes iòniques, covalents i metàl·liques
5. Explicar correctament les propietats físiques que tenen a veure amb els enllaços intermoleculars

QUÍMICA 1r BATXILLERAT

Unitat 9

L'ENLLAÇ QUÍMIC

ESQUEMA:

1. Visió general de l'enllaç químic
2. Enllaç iònic
 - A. Elements que formen enllaços iònics
 - B. Xarxes cristal·lines iòniques
3. Propietats dels compostos iònics
 - A. Punts de fusió i ebullició alts
 - B. Conducció elèctrica només en dissolució o estat líquid
 - C. Duresa
 - D. Fragilitat
 - E. Solubilitat en dissolvents polars
4. Enllaç covalent
5. Forces intermoleculares. Forces de Van der Waals i enllaç d'hidrogen
6. Propietats de les substàncies covalents
 - A. Substàncies moleculars
 - B. Substàncies atòmiques
7. Enllaç metàl·lic
8. Propietats dels sòlids metàl·lics