

L'ENLLAÇ QUÍMIC

- Què és l'enllaç químic? Pàg. 1

ENLLAÇ IÒNIC

- Què és l'enllaç iònic? Pàg. 1
- Propietats dels compostos iònics. Pàg. 1
- Cicle de Born-Haber. Pàg. 2

ENLLAÇ COVALENT

- Què és l'enllaç covalent? Pàg. 3
- Polaritat de l'enllaç. Pàg. 3
- Polaritat de la molècula resultant. Pàg. 3
- La regla de l'octet. Pàg. 3
- Predir la geometria d'una molècula. Pàg. 4
- Factors que eviten que les molècules presentin una forma regular. Pàg. 4
- Consideració de molècules en les que l'àtom central té la possibilitat d'ampliar l'octet (consideració de la distribució de 5, 6 o més parells electrònics). Pàg. 5
- Classificació dels compostos els àtoms dels quals s'uneixen mitjançant enllaços covalents (substàncies moleculars + característiques i substàncies atòmiques + característiques. Pàg. 6

ENLLAÇ METÀL·LIC

- En què consisteix l'enllaç metàl·lic? Pàg. 7
- Propietats metàl·liques. Pàg. 7

FORCES INTERMOLECULARS

- Forces de Van der Waals en molècules polars i en molècules apolars. Pàg. 7
- Enllaç d'hidrogen. Pàg. 8

CLASSIFICACIÓ DELS SÒLIDS SEGONS EL TIPUS D'ENLLAÇ QUE UNIEX ELS SEUS ÀTOMS

- Sòlids cristal·lins iònics. Pàg. 9
- Sòlids cristal·lins moleculars. Pàg. 9
- Sòlids reticulars o atòmics. Pàg. 9
- Sòlids metàl·lics. Pàg. 9