

7. Kémia

1. hét 2020. 03. 16-20.

30. óra Fémek és nemfémek

Tk.: aktuális része

FÉMEK

első három főcsoport és a mellékcsoportok alkotják

jellemző tulajdonságai:

- kristályos szerkezet-) fémes kötés
- fémes fény
- jól megmunkálható
- vezetik a hőt és az elektromos áramot

NEM FÉMES ELEMEEK

IV-VIII. főcsoportban található

jellemző tulajdonságai:

- szilárdak vagy gáz halmazállapotúak (kiv. B)
- változatos színűek
- nem vezetik az elektromos áramot (kiv. C)

31. óra Elemmolekulák

Tk.: aktuális része

ELEMMOLEKULÁK

Elem: egyszerű anyagok, kémiai azonos tulajdonságú atomokból épülnek fel.

Molekula: két, vagy több atomból álló semleges, összetett kémiai részecskék, melyekben az atomokat erős kovalens kötés kapcsolja össze.
alkothatják

- egyetlen kémiai elem atomjai – ilyen az oxigénmolekula (O₂) ELEM MOLEKULÁK
- többféle elem atomjai- ilyen a vízmolekula (H₂O) VEGYÜLET MOLEKULÁK

molekulák kristályrácsba szerveződhetnek, ekkor jön létre a molekularács.

Kovalens kötés: közös elektrópárral kialakuló atomkapcsolat

A molekulák képlete megadja a molekulát felépítő atomok milyenségét és pontos számát, így az jellemző a különböző molekulákra.

- összegképlet



- szerkezeti képlet $\cdot\ddot{\text{N}}\cdot + \cdot\ddot{\text{N}}\cdot \rightarrow \text{N} \equiv \text{N}$

