

Középszintű Érettségi Témakörök

Általános kémia:

Az anyag szerkezete és felépítése:

- Kémiai mennyiségek
- Atomok, ionok, molekulák

Összetett anyagi rendszerek:

- Anyagi halmazok
- Kötéstípusok halmazokban
- Oldatok

A kémiai reakciók általános jellemzése:

- Reakciók energiaváltozása
- Reakciósebesség és kémiai egyensúly
- Vizes oldatban zajló reakciók
- Sav-bázis reakciók
- Redoxireakciók

Elektrokémia:

- Galvánelemek
- Elektródpotenciál
- Elektrolízis

Szervetlen kémia:

Nemfémes elemek és vegyületeik:

- A hidrogén és vegyületeik
- A halogének és vegyületeik
- Az oxigéncsoport elemei és vegyületeik
- A nitrogéncsoport elemei és vegyületeik
- A szénsoport elemei és vegyületeik

A fémek általános jellemzése:

- A fémek csoportosítása és tulajdonságaik
- A fontosabb fémek és vegyületeik

Szerveskémia:

Szénhidrogének:

- Telített szénhidrogének
- Telítetlen szénhidrogének
- Aromás szénhidrogének
- Szénhidrogének halogénezett származékai

Oxigéntartalmú szerves vegyületek:

- Alkohokok
- Éterek
- Oxovegyületek
- Karbonsavak
- Észterek

Nitrogéntartalmú szerves vegyületek:

- Az aminok
- Az amidok
- Nitrogéntartalmú heterociklusok

Természetes szénvegyületek:

- Szénhidrátok
- Aminosavak és fehérjék
- Nukleotidok és nukleinsavak