

Érettségi témakörök KÉMIABÓL

☛ A-tételekhez:

Általános kémia

- A periódusos rendszer
- Elsődleges kémiai kötések
- Molekulák alakja és polaritása
- Szilárd, kristályos anyagok jellemzése

Szervetlen kémia

- A halogéncsoport elemeinek és legfontosabb vegyületeinek jellemzése, tulajdonságai
- Az oxigéncsoport elemeinek és legfontosabb vegyületeinek jellemzése, tulajdonságai
- A nitrogéncsoport elemeinek és legfontosabb vegyületeinek jellemzése, tulajdonságai
- Az s-mező elemeinek és legfontosabb vegyületeinek jellemzése, tulajdonságai
- A p-mező fémeinek és azok legfontosabb vegyületeinek jellemzése, tulajdonságai

Szerves kémia

- A legfontosabb alkánok jellemzése, fizikai és kémiai tulajdonságai, jelentősége
- A legfontosabb telítetlen szénhidrogének jellemzése, fizikai és kémiai tulajdonságai, jelentősége
- A legfontosabb alkoholok jellemzése, fizikai és kémiai tulajdonságai, jelentősége
- A legfontosabb oxovegyületek jellemzése, fizikai és kémiai tulajdonságai, jelentősége
- A legfontosabb karbonsavak jellemzése, fizikai és kémiai tulajdonságai, jelentősége
- A legfontosabb szénhidrátok jellemzése, fizikai és kémiai tulajdonságai, jelentősége
- Aminosavak és fehérjék jellemzése, fizikai és kémiai tulajdonságai, jelentősége

B-tételekhez ☛:

Általános kémia

- Oldódási kísérletek, oldatok készítése
- Oldatok kémhatásának vizsgálata különböző indikátorokkal
- Gázfejlődéses és csapadékképződési reakciók
- Redoxi-reakciók (fém-fémion, fém + sav)
- Sav- bázis reakciók

Szervetlen kémia

- Fémek és sóik azonosítása, megkülönböztetése
- Kalciumvegyületek azonosítása különböző reakciókkal
- Korrózióval kapcsolatos kísérletek

Szerves kémia

- Alkoholok jellemző reakciói
- Oxovegyületek és szénhidrátok jellegzetes kimutatási reakciói
- Fehérjék jellegzetes kimutatási és kicsapódási reakciói
- Szerves és szervetlen, hétköznapi vegyületek megkülönböztetése