

7. o. Kémia: Az égés

Óravázlat

Az égés az anyagok oxigénnel való reakciója. Legtöbb esetben hőfelszabadulással járnak, azaz exoterm reakciók

A gyors égés három feltétele: az éghető anyag, a gyulladási hőmérséklet és az oxigén.

A gyors égést hő- és fényjelenség kíséri, a hőátadás a környezetnek gyorsan történik.

A lassú égés a gyulladási hőmérséklet alatt következik be, fényjelenség nem kíséri. Ekkor a hőleadás nagyon lassan megy végbe.

A tökéletes égés termékei tovább már nem éghető anyagok, (láng kék színű)

A tökéletlen égés (pl. nincs elegendő oxigén, a láng sárga színű) során azonban éghető termékek is keletkeznek.

A tűzoltás során a gyors égés legalább **egy feltételét kell megszüntetni**. A víznél kisebb sűrűségű anyagok (olaj és származékai) és elektromos berendezések vízzel nem olthatók. A tűzoltó készülékek (por, hab, szén-dioxid) elzárják az oxigént.