

KÉMIA

8. osztály

HÉTFŐ (MÁRCIUS 16.)

Oxidok a környezetben

1. Kén – dioxid (SO₂)

Szobahőmérsékleten színtelen. Szúrós szagú, mérgező gáz. A mikroorganizmusokat is elpusztítja, ezért a konzerviparban tartósításra is használják. A színes anyagokat kifehériti, a foltokat eltünteti a ruhákból. A természetben a vulkánok bocsájtják ki és az iparban sok folyamat mellékterméke. Ha a légkörben ózonnal egyesül, akkor nagyobb a valószínűsége, hogy savas eső keletkezik.

Szmog: a környezetszennyezés által kialakult füstköd. Két fajtája van:

1. Redukáló (London-típusú): elsősorban fosszilis tüzelőanyagok (főleg szén) felhasználása váltja ki. Elégetésekor sok korom keletkezik, mely a szálló porral együtt jut a levegőbe.
2. Oxidáló (Los Angeles-típusú): a szennyező anyagok az ultraibolya sugárzás hatására reakciókat indítanak be, amelynek során ózon, szabad gyökök és hidrogén-peroxid keletkezik.

Savas eső: negatív hatással vannak a környezetre. Belélegezve károsítja az ember nyálkahártyáját és hajlamossá válik a légzőrendszer megbetegedésére.