

SAT KEMIJE- Sumpor i spojevi sumpora 20.09.2012 g. - 8. razred

Pripremila: Ružica Milošević, učiteljica kemije, OŠ Obrovac PŠ Kruševo

Sumpor - element u prirodi za koji ljudi znaju već 4000 g. Nemetal žute boje, molekulske formule S_8 .

Sumpor se ne otapa u vodi.



Sumpor se otapa u vrućem maslinovom ulju i organskim otapalima.



Iz vrućeg maslinovog ulja hlađenjem kristalizira u obliku iglica-monoklinski sumpor.



Sumpor se tali na 115°C



Rastaljeni sumpor

Zagrijavanjem rastaljenog sumpora, masa postaje viskozna i ne teče, daljnim zagrijavanjem se smanjuje viskozitet, pa se može izliti u hladnu vodu i dobiti plastičan sumpor.



Plastičan sumpor se može rastezati kao guma, ali se brzo stvrdne i izgubi elastična svojstva.





Kad se zapali, sumpor gori plavičastim plamenom, pri čemu nastaje plin sumporov dioksid. U Erlenmeyer-ovu tikvicu smo ubacili zapaljenu sumporovu traku.



Sumporov dioksid je bezbojan plin, otrovan za mikroorganizme, ne gori, teži od zraka, svijeća se trenutačno gasi, plavi lakmus oboji u crveno, cvijet obezboji. Otapa se u vodi i stvara sumporastu kiselinu.