

Data:

Locatia: Baia Mare

Volum 1, Numărul 1

REVISTA DE CHIMIE



**ACIZII
SUNT
SUBSTANȚE
A
CĂROR
IMPORTANTĂ
DEPĂȘESC
FRONTIERELE
CHIMIEI**

Redactor:

Corina Meszaros, clasa a VIII-a,
Clasa Intel Teach - juniori,
Baia Mare, Colegiul Mihai Eminescu

ACIDUL SULFURIC

Acidul sulfuric, H_2SO_4 , este un foarte activ acid mineral (nu este un acid organic); totodată este cel mai important compus al **sulfului**. Poate forma orice concentrație cu apa. Numele vechi al acidului sulfuric este "ulei de vitriol" sau, după [Albert cel Mare](#) în [secolul al XIII-lea](#), "uleiului de vitriol roman". Este produsul chimic cel mai folosit în industrie, purtând numele de

"sângele industriei". Direcțiile principale includ producția de îngrășăminte, procesarea minereurilor și a apelor reziduale, sinteza produselor chimice și rafinarea petrolului. În combinație cu acidul azotic, formează ionul NO_2^+ , folosit la nitrarea unor compuși. Procesul de nitrare este utilizat pentru producția unui număr mare de explozivi, incluzând **trinitrotoluenul**,

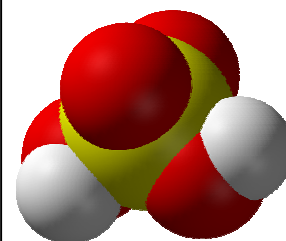
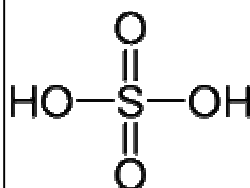


nitroceluloza și nitroglicerina. Acidul este folosit și în acumulatorii acid-plumb, fiind uneori numit și "acid de baterie".

PROPRIETATI FIZICE SI CHIMICE ALE ACIDULUI SULFURIC

Reacția de hidratare a acidului sulfuric este puternic exotermă. Dacă se adaugă apa acidului, acesta poate începe să fiarbă, stropind persoanele din jur. Întotdeauna se adaugă acid în apă și NU invers. De notat că această problemă se datorează parțial și densităților relative ale celor două lichide. Apa este mai puțin densă decât acidul sulfuric și are tendința să plutească deasupra acidului.

Pentru că reacția de hidratare este favorabilă termodinamic, acidul sulfuric este un excelent agent dehidrator și este folosit la prepararea fructelor uscate. În atmosferă, combinat cu alți compuși chimici, produce **ploaia acidă**.



Numele profesorului

Konta Doina

Informații de contact:

C.C.D. Maramures

PROPRIETATI CHIMICE ALE ACIDULUI SULFURIC

- | | | |
|--|--|---|
| <ul style="list-style-type: none">Acidul sulfuric reactioneaza si cu metale cum ar fi zincul.Reactioneaza si cu bazele,formand saruri si apa.Reactiile dintre acizi si baze se numesc reactii de neutralizare si se evidentiaza prin schimbarea culorii | <p>indicatorilor la neutralizare si se evidentiaza prin schimbarea culorii indicatorilor la formarea sarii, care nu are caracter acid si nici bazic.</p> <ul style="list-style-type: none">O alta reactie este reactia dintre hidroxid de sodiu si acid sulfuric | <p>din care se formeaza: Cunoasterea tarii acizilor este importanta pentru reactia unui acid cu o sare.</p> <ul style="list-style-type: none">Reactioneaza cu saruri ale acizilor mai slabi decat ei. |
|--|--|---|

PLOAIA ACIDĂ - PRECIPITAȚIILE ACIDE

Sunt precipitațiile care au un pH mai mic decât 5,6, având un caracter acid. Precipitațiile acide apar de obicei în situațiile în care emisiile de bioxid de sulf sau de oxid de azot sunt emise în atmosferă, fac obiectul unor

transformări chimice, și apoi sunt absorbite de picăturile de apă din norii. Uneori acizii poluanți apar ca particule uscate și ca gaze care pot atinge solul fără ajutorul apei. Când acești acizi „uscați” sunt spălați de ploaie, combinându-se cu

aceasta, formează o soluție cu acțiune mult mai corozivă. Combinația dintre ploaie acidă și acizi uscați este cunoscută sub numele de depunere de acid.

Suntem pe Web!

http://ro.wikipedia.org/wiki/Acid_sulfuric

<http://www.ecursuri.ro/referate/analiza-comparativa--acidul-clorhidric-si-acidul-sulfuric.htm>

www.comune.ro/files/circuitul-apei-in-natura.gif

