

ACIDU SULFICU.

Acidul sulfuric ȳine ȳn paur din cele mai importante
intre produsele intreprinse in industrie.

Acest acid poate sȳ se studieze mai multe stȳri
diferite:

Acidul sulfuric anhidru	= SO ³ .
Acidul de Nordhausen	= (SO ³) ² ,HO.
Acidul monohidratat de comerȳil	= SO ³ ,HO.
Alte hydrate	}	= SO ³ ,2HO.
		= SO ³ ,3HO.

ACIDU SULFICU ANHIDRU. SO³.

Acidul sulfuric anhidru este solid la temperatura or-
dinarie ȳi se prezintȳ in moueri albe ȳi mȳtsoase ca
amianta. Poate ȳine-va sȳ-l comprime intre degete fȳrȳ
ca sȳ se arȳtȳ. Densitatea sa, dȳne D. Bussy, este de
1,97. Incepe sȳ se toneascȳ la 25°, ȳi se volatilizeazȳ la
o temperaturȳ ce nȳ trece peste 30°. Pȳntȳ de ferbere
al acidului sulfuric anhidru fiind prea apropiat de pȳntȳ
sȳ de tonipe, se intȳmplȳ kite o datȳ de inkȳzind penede
acidul sulfuric spre a-l toni, trece nȳmai dekt in stare de
aer; atȳncȳ se poate produce ȳn fel de detȳnaȳie.

Densitatea de aer a acidului sulfuric anhidru este de
2,763 dȳnȳ D. Mitscherlich.

Acidul sulfuric anhidru are proprietatea de a disolva
sulfu, ȳi produce atȳncȳ niȳe compȳzi care, dȳnȳ pro-
porȳia sulfului, pot fi vineȳi, verzi saȳ albastri. Sȳnȳ
la infuziȳa unei kȳldȳri roȳii, se descompȳne in acidul
sulfosȳ ȳi in oxigenȳ. Esȳnȳ la aer, rȳspȳndȳno aerȳ
albȳ prea grosȳ, ȳi atrȳe ȳmiditatea penede.

Acidul sulfuric anhidru are o mare afinitate pentȳ
apȳ; nȳs in kontakt kȳ acest likvid, se hydratezȳ fȳrȳnd sȳ
se arȳtȳ o sȳriȳȳȳ asemenea kȳ aȳcea ce produce ferȳ
cel roȳ kȳndat in apȳ. Din pȳriȳna aȳstei afinitȳȳ
marȳ pentȳ apȳ, acidul aȳsta arde ȳi ineȳreȳ cea mai
mare parte din materiile organice.