

ле пипъ ла зкѣчиѣне ши калчининдѣ-ле спре а траѣ дин-
тр'инседе acidul chlorhydricū (Pelouze).

SULFATU DE MAGNESIE. MgO,SO^3 .

Sulfatul de magnesie este аль, де о саваоре амаръ
ши сѣратъ, солѣилъ ин апъ; 100 пѣрѣи де апъ дисолѣъ
32,76 ла + 14°,5 ши 72 пѣрѣи ла 97°.

Sulfatul de magnesie ia квантитѣи де апъ де криста-
лисаѣе диферите; вариинд температура ла каре кристалисъ,
саѣ инкѣлзинд зшор нискаи кристале де ачѣастъ саре доѣин-
дитъ ла рече, се пот доѣинди гидрати че кѣпринд 1, 2, 5,
6, 7 ши 12 екѣваленѣи де апъ де кристалисаѣе: sulfatul
de magnesie че кристалисъ ла 15° кѣпринде ordinар 7 е-
кѣваленѣи де апъ; кристаледе сале синт присме ректанѣ-
ларии кѣ патрѣ феде; сареа че се депѣне интре 25 ши 30° се
ѣине де алт системъ кристалинъ, ши кѣпринде 6 екѣваленѣи
де апъ: sulfatul de magnesie кѣ 6 екѣваленѣи де апъ
poate asemenea a fi доѣиндит инкѣлзинд зшор sulfatul or-
dinariѣ.

Kind се сѣпѣне sulfatul de magnesie ла акѣеа кѣл-
дѣри; апатъ пе ринд топирѣа апоастъ ши топирѣа игнатъ, ши
се дескомпѣне дѣпъ ачѣеа ла о температуръ инѣлдатъ:
kind се калчинъ кѣ кѣрѣзпеле, атѣнѣи ласъ зп residѣ де
magnesie каре нѣ кѣпринде sulfurū. Се ефлоресѣе kind се
ласъ ла аер.

Sulfatul de magnesie се дескомпѣне prin сареа ма-
ринъ сѣѣт инфлѣенѣа знеи температурѣи де жос, ин sulfatū
de sodѣ ши ин chlorurū de magnesiumū. Esistъ ин дисо-
лѣѣе ин апеле зшор fintini, ла Epsom ши Angleterra ши ла
Sedlitz ин Bohemia, etc.; adesea се нѣмѣше саре де Epsom,
саре де Sedlitz.

Се еспликъ formaѣеа са чеа патралъ, admitиндѣ-се
кѣ апеле трѣkindа сѣпра sulfatului de calce, дисолѣъ оаре-
каре квантitate де ачѣастъ саре каре лѣкреазъ дѣпъ ачѣеа
асѣпра carbonatului de magnesie кѣпринс ин доломие, ши
prodѣче sulfatū de magnesie ши carbonatū de calce:

