

Грестатеа спецификъ а bromului este de 2,966. Bromul se solidificъ ла температуря де—22 ми се volatilizeazъ лесне. Ките-ва пикътърї де bromу пикате интр'ен валон плин де аер љл змпле нзмаї де кит де авърї галбенї портокалїї.

Дѣпъ D. Петръ, bromul интръ ин фервере ла 63°; densitatea авърлѣї съѣ се репрезентъ кѣ нѣмърѣл 5, 3933.

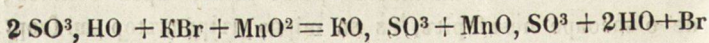
Este пѣѣин солѣбил ин апъ, destѣл де солѣвил ин алкоол; chlorul љл disolvѣ ин toate пропорциїле. Bromul формъ кѣ ана зн hydratѣ solid ми кристализавил.

Bromul аре оаре-каре proprietyдї че'л апропїе де chlorу. Ка дїнсѣл аре мѣлтъ афинитате пентрѣ hydrogenу; алѣще asemenea materiїле colorante.

Bromul нѣ este аша де енерѣк ка chlorul, че'л гонѣще tot d'азна дїн комбинациїле лѣї. Азѣпра ачестей proprietyдї este întemeiatъ preparaциеа bromului.

Bromul се знеще д'а дрептѣл кѣ зн mare нѣмър де метале.

Препарациеа Bromului. — Спре а се prepara bromul, се зѣпѣн апеле де смїркърї зърате, ин каре bromul се афлѣ ин stare де bromurѣ, ла инфлѣнда знѣї кѣрпнт де chlorу; ачесте апѣ љаѣ о colorацие галбенъ че ле vine дїн елїминациеа bromului; клѣтите кѣ chlorу, апеле ачестеа перд нзмаї де кит колоареа лор, ми etherul dissolved bromul colorindъse ин галбен. Disolvѣа де bromу ин etherу се трпктъ прїн potassъ, каре transformъ bromul ин bromurѣ де potassiumу ми ин bromatѣ де potassъ: ачестъ дїн зрїмъ sare се префаче прїн клѣдърѣ ин bromurѣ де potassiumу. Атѣнчї се зѣпѣне bromurul де potassiumу ла лѣкрареа знеї amestecътърї де acidу sulfuricу ми де peroxidу де manganesу, се формъ sulfatу де manganesу ми де potassъ, ми bromul се дераѣе.



Інтре зїнцъ рїле. Bromul се інтрезїнѣазѣ интр'ен мїк нѣмер де есперїенѣе де химїе. Ін ачестї дїн зрїмъ ані с'а аплїкат ла preparaциеа плачелор дачерїенѣе.