

Oxidi pedşmî prin hydrogenî lasъ tot-d'azna metală kъpat: ast-fel se preparъ adesea metalele în laboratorii.

Акѳіеа carbonului. — Carbonul pedşche la o temperaturъ mai mълt saş mai pşuin înaltъ oxidi metalici, afarъ de oxidi teroşî saş oxidi sekѳiei a doъ, şî oxidi alkalino-teroşî.

Carbonul, în акѳіеа лѳî asşpra oxidilor, poate prodşche acidû carbonicû saş oxidû de carbonû, dşpъ propşіеа de carbonû întrevşinşat şî afinitatea metalăşî pentръ oxigenû. Daка oxidul este lesne de pedşs, преkşm oxidi de cuprumû şî de argintû, se dovîndешe tot-d'azna acidû carbonicû. Daка pedşkѳіеа se оперъ nşmai la o temperaturъ преа înaltъ, şî daка кървşнеле este de prisos, se prodşche oxidû de carbonû. Kînd pedşkѳіеа se face la o temperaturъ vecinъ de роşş, atşnѳî se dovîndешe d'o datъ oxidû de carbonû şî acidû carbonicû.

Kървşнеле se întrevşinşeazъ în esplotaѳііе metalăşіе spre a estraѳe metalele din oxidi lor. Kървşнеле prodşche, arzînd, kълдşра trevşinşoasъ la pedşkѳіе şî ia în аселаш timp oxigenul oxidului, ne каре îl transformъ în oxidû de carbonû saş în acidû carbonicû. Metalele pedşse din oxidi lor prin кървşне, реѳін mai de mълte орî o kşantitate mikъ de carbonû. Sпре esemplş, ferul, dovîndit în fornalele челе înalte, poate kşprinde dela 2 mîнъ la 6 din sşte de carbonû. Manganesul şî chromul, pedşmî prin кървşне într'şn kрешet vрасkşat, реѳін аsemenea carbonû.

Акѳіеа chlorului. — Chlorul deskomпşне чеа mai mare parte din oxidi şî prodşche chloruri metalici şşvştitşindş-se oxigenului oxidilor: glucina, alumina, thorigina şî yttria nş se deskomпşn prin chlorû dekîт sşvt înflşенѳа кървşнелѳî şî la temperaturъ роşіе.

Kînd se sşpşn oxidi alcalini şî oxidi alkalino-teroşî la акѳіеа chlorului în presenşіеа апей, atşnѳî se prodşche, dşpъ концентраѳіеа лікşоріlor şî kşantitatea chlorului întrevşinşat, chloruri metalici, şî chlorati saş hypochloriti.