

bonŭ prodŭče dŭpere de kap, amecelŭ, mi ŝn inčepŭt de asfiksie če se sokotea pŭnŭ akŝm kŭ venea dela acidul carbonicŭ.

Oxigenul poate, sŭbt influența kŭldŭri, transforma lesne oxidul de carbonŭ în acidŭ carbonicŭ. Mai mŭlțŭ oxidŭ se pedŝk prin oxidul de carbonŭ; așŝpra acesței proprietăți este întemeiatŭ mai kŝ seamŭ metalŭriea ferŭlŭi. Oxidul de carbonŭ deskomŭŝne asemenea ŝn mare nŝmŭr de oxisŭrŭri din pričina traŭeri če are de a se ŝni kŝ oxigenul. Ast-fel, oxidul de carbonŭ formŭ, la o temperaturŭ poșie, kŝ sulfatul de calce, acidŭ carbonicŭ mi sulfurŭ de calciumŭ ($4CO + CaO, SO^3 = 4CO^2 + CaS$).

Kŭnd se eșŭne la akțiea radiatiei solarie nișe volŭme egale de chlorŭ mi de oxidŭ de carbonŭ, așŝnŭi amestekŭtŭra se mikșoreazŭ de ŝmŭtate, mi se formŭ ŝn gaz partikŭlar če a primit nŝme de acidŭ chloroxi-carbonicŭ.

Acest corp este gazos, de o densitate de 3,439; formŭla sa este CO, Cl ; ačeastŭ formŭlŭ korŭșnŭnde la 2 volŭme.

Korŭlŭl ačesta s'a komparat kŝ acidul carbonicŭ în care ŝn ekŭivalent de oxigenŭ s'ar imŭlini printr'ŝn ekŭivalent de chlorŭ.

Acidul chloroxicarbonicŭ se deskomŭŝne prin apŭ mi se transformŭ în acidŭ carbonicŭ mi în acidŭ chlorhydricŭ: $COCl + HO = CO^2 + HCl$.

Antimoniuł, arsenicul deskomŭŝn acidul chloroxicarbonicŭ, ŭi iaș chlorul če kŝprinde mi rečenerŭ, oxidul de carbonŭ.

În kontaktŭl sŭș kŝ oxidŭi, acidul chloroxicarbonicŭ dŭ ŝașere la chlorurŭ mi la carbonati: $2MO + COCl = MCl + MO, CO^2$; kŝ metalele formŭ oxidŭ de carbonŭ mi chlorurŭ metalicŭi.

Analisa oxiduluł de carbonŭ. — Ačeastŭ analizŭ este întemeiatŭ așŝpra proprietăți če are oxidul de carbonŭ de a se transforma prin oxigenŭ, sŭbt influența ŝnei skintee electrice, în acidŭ carbonicŭ a kŭrŭia kompoziție este kŝnoșkŭtŭ.