

прекъм ферул, zincul, stannumul, antimoniuл, etc., нъ лъ-
креазъ асъпра апей декит ла о температуръ вечинъ де рошъ.
Оаре-каре метале, прекъм аурул, platinul, нъ ащ ниѳи о
акѳие асъпра апей, кѳар съѳт инфлѳенѳа ѳней температурѳи
роши.

Аѳиди determѳнъ кѳте о датъ акѳиеа апей асъпра ме-
талелор; oxigenul апей се знеѳе, ѳн аѳест кас, кѳ металъл
супре а форма ѳн oxidu че се комѳинъ кѳ аѳидъл, ѳар hy-
drogenul се deгаѳе. Оаре-каре аѳиди, прекъм аѳидул а-
zoticu, аѳидул sulfuricu концентрат, пот да кѳар о парте дѳн
oxigenul лор.

KLASIFIKACIJA METALELOR.

Чеа маѳ бѳлъ класификаѳие а металелор с'а пропѳс де
D. Thenard: о vom adonta-о ши поѳ, дар кѳ modifikaciiе
ѳнтрѳѳе де D. Regnault, каре, ѳнсъ, ласъ ѳнтрѳѳи баете
класификаѳиеѳи D. Thenard.

Металеле сѳнт класате дъпъ градъл лор де афинитате
пентръ oxigenu, ши се аѳлъ divisate ѳн шасе секѳии.

Аѳеастъ афинитате este konstatatъ:

- 1° Prin акѳиеа че oxigenul are асъпра металелор;
- 2° Prin акѳиеа кълдъри асъпра oksidilor, ши prin
redъkѳиеа маѳ мълт сащ маѳ пѳѳин лесне а аѳестор oxidu;
- 3° Prin dekompozicija че металеле фак апей д'а
drentъл сащ ѳн presenѳия аѳидилор.

Ѕntia секѳие. Металеле секѳиеѳи ѳntia абсорѳ
oxigenul ла температуръ чеа маѳ ѳналтъ, dekomпън апа
ла frig, deгаѳе дѳнтр'ѳнса hydrogenu, ши prodъk oxidu al-
calini енерѳѳи. Аѳесте метале аратъ о mare афинитате
пентръ oxigenu. Металеле секѳиеѳи аѳестия сѳнт:

Potassiumul, sodiumul, lithiumul, Ba-
riumul, strontiumul, calciumul.

А доъ секѳие. Металеле секѳиеѳи а доа абсорѳ
oxigenul ла о температуръ преа ѳналтъ ши нъ dekomпън
апа декит ѳнтрѳ 100 ши 200°, ши кѳте о датъ нъмаѳ ла рошъ
ѳнтрѳнекос. Металеле аѳестеѳи секѳии сѳнт:

Gluciniumul, aluminiumul, magnesi-