

În prea a reprezenta doar să să mai treacă echivalență de o sape, se încide că o dată formula săreei înțipe doar parțială; și o ciziră peasă în stînga parțială, să să în dreapta, ca să expună atâtvrîk, treacătulică formula săreei. Așa $2(KO,SO^3)$ să să $(KO,SO^3)^2$ reprezintă doar echivalență de sulfat de potassă: $2(KO,2SO^3)$ să să $(KO,2SO^3)^2$ reprezintă doar echivalență de bi-sulfat de potassă.

Kind va boi să apate cîine-va printre'o formule kă corpă se păsește în presență, să să că această corpă rezultă dintr-o reacție, atunci corpă această se desnăpt prin semnal +.

Formulele șurărtoare: $Cu + S; \dots SO^3 + KO; \dots KO,SO^3 + Al^2O^3, 3SO^3; \dots Zn + SO^3, HO$, apătă că să a păză în presență: 1° sănătatea cuprului, și sănătatea sulfică și sănătatea de potassă; 2° sănătatea acidă sulfică și sănătatea de potassă; 3° sănătatea sulfatului de potassă și sănătatea sulfatului de aluminiu; 4° sănătatea zincă și sănătatea acidă sulfică hidratată.

Prodăctele sănei reacții se desnăpt prin semnal = de corpă ce să a păsește în presență, și astfel se formă ează și ea chimică. Esempie:

Sulful, combinându-se cu cuprul, dă sulfuri de cupru: $Cu + S = CuS$.

Acidul sulfic, combinându-se cu potassa, dă sulfatul de potassă: $SO^3 + KO = KO,SO^3$.

Sulfatul de potassă, combinându-se cu sulfatul de aluminiu, formă neatramă acră: $KO,SO^3 + Al^2O^3, 3SO^3 = (KO,SO^3), (Al^2O^3, 3SO^3)$.

Zincul Zn, în presenția acidului sulfic hidratat SO^3, HO , dă hidrogenul H și sulfatul de zinc ZnO,SO^3 ; această reacție se va reprezenta prin ează chimică șurărtoare: $Zn + SO^3, HO = H + ZnO, SO^3$.

În prea a determina cîantitățile corpilor reprezentați în formulele chimice, să sănătatea a determina cîantitățile ce intervin în reacții nu este de neapărătre trebău și a cîpoaide teoriea echivalențelor; și este destul să păsește în locul simbolilor și-cîrgea corp simbolul pînăterile ce le corespund în tabloul echivalenților: kind se reprezintă