

каре нѣ аѣ ниѣ о лѣкрене азѣпра тинктуреі албастре де тѣрнесол.

Oxidii se împart în două serii:

Seria întâia cuprinde oxidii ce n'аѣ proprietatea de а se combina кѣ acidii supre а forma сѣрѣрї; аестия се нѣмеск оксидї индиференци.

În seria а doua се афлѣ oxidii ce pot сѣ се знеаскѣ кѣ acidii supre а face сѣрѣрї; аестї ацидї се нѣмеск де мѣлте опї base salifiabile.

Kind зп корп simple formѣ нѣмаї зп oxidu combinaнд-се кѣ oxigenul, азнѣї комбинация аеста се designѣ кѣ vorba колективѣ oxidu, дѣпѣ care зрмеазѣ нѣмеле корпнѣлї simple. Аша комбинация cadmiului кѣ oxigenul се нѣмеле oxidu de cadmiu.

Дака корпѣл simple poate сѣ се знеаскѣ în маї мѣлте пропорци кѣ oxigenul, азнѣї комбинация ce es din аеаастѣ комбинация се designѣ, precedînd, нѣмеле колектив oxidu, де vorba per, sesqui, bi mi per, ce esprimѣ квантитателе де oxigenu din ce în ce presunde.

Es. Protoxidul de manganesu, de feru, de cuprumu de stannumu.

Sesquioxidul de manganesu, de cuprumu, de mercuru.

Нѣмеле de per-oxidu се дѣ адеа ачелор oxidu ce cuprind чѣл маї мѣлт oxigenu ми care пѣstreазѣ инкѣ карактереле дѣнериче але oxidilor: се зиче peroxidul de feru, peroxidul de manganesu.

Граделе din зрѣ де oxidare але знѣї метал constitutie маї tot-d'азна адезѣраци ацидї. Ast-fel sînt acidii manganicu mi per-manganicu, acidii fericu, antimonicu, stannicu, chromicu etc.

S Ѣ Р Ѣ Р І.

Kind зп acidu лѣкреазѣ азѣпра знеї base, се vede маї адеа кѣ proprietatеле ацидѣлї ми але baseї се нестралїзѣ речипрок. Аша ацидѣл care маї întiuș posea tinctura de тѣрнесол perde аеаастѣ proprietate кѣ кит се аме-