

are дъчире металікъ, kind йъ este тѣтѣра де кърінд; дар се нкиде маї д'одатъ ін контактѣл аерѣлѣ. Densitatea sa este 0,972. Інчене сѣ се топѣаскъ ла 90°, ші се волатілісѣ ла о температурѣ рошіе.

Sodiumul este маї пѣдін волатіл декіт потассіумул. Desкомпѣне апа, ка ші потассіумул, ла температурѣ ордінаріе. Kind се арѣнкъ не апѣ о вѣкатъ де sodiumъ, а тѣнчї се фаче хн дѣраѣмент де hydrogenъ; дар кѣлѣсѣра проѣсѣсѣ прін реакѣіеа ачестѣї метал асѣпра апеї не-сінд аша де іналтѣ ка пентрѣ потассіумъ, газѣл нѣ се інфлакѣрѣ.

Дака се ва фаче апа мѣчїлапїоасѣ кѣ гомѣ, спре а се мікшора мішкѣрїле металѣлѣ, саѣ дака се ва арѣнка sodiumul інтрѣн пѣхар, каре сѣ кѣпрінзѣ нѣмаї кїте-ва пікѣтѣрї де апѣ, металѣл се інкѣлзеѣе фортѣ мѣл, дѣвїне інкѣндѣсчент, ші дѣтермінѣ нѣмаї декіт інфламѣіеа hydrogenulї.

Чѣле-л-алте пропрїетѣдї але sodiumulї се апрїміе де тот дѣ але потассіумулї.

Sodiumul се комбїнѣ кѣ oxigenul ін треї пропорѣдї, ші формѣ oxidї хрѣтѣторї:

Na_2O NaO Na_2O_2

Subt-oxidul ші peroxidul се преѣарѣ ка subt-oxidul ші peroxidul де потассіумъ, ші презентѣ тот ачѣлѣашї пропрїетѣдї. Аша, subt-oxidul де sodiumъ се дескомпѣне прін апѣ дѣраѣнд hydrogenъ: peroxidul перде 1 еквївалент де oxigenъ ін контактѣл сѣѣ кѣ апа, ші дѣ дої еквївалентї де sodъ: $\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2(\text{NaO}, \text{HO}) + \text{O}$.

Ачѣлѣаш аналогїе се констатѣ інтре peroxidul де sodiumъ (sodъ) ші protoxidul де потассіумъ (potassъ).

СОДЪ. NaO .

Se poate добїнді soda anhydrъ NaO , інкѣлзїнд 1 еквївалент де sodiumъ (287,17) інтр'о кѣантїтате де oxigenъ репрезентатѣ прін 100 де пѣрѣдї.

Hydratul де sodъ се добїндеѣе, ка hydratul де potassъ, прін дескомпосїіеа сѣрбонатулї де sodъ прін calce.