

пѣмѣнт este преа арѣмос, атѣнѣї adesca se amestekъ кѣ оаре-каре кѣантитате да calce, каре, абсорбѣнд ана шї есї-дѣл carbonicѣ, се крапѣ, face пѣмѣнтѣл маї зшор шї ве-цетаѣїеа маї лесне. Ачеастѣ адѣогаре де calce аѣїѣтѣ а-семенеа а се пѣне ла лок элементѣл калкарїѣ че вецета-ѣїеа їа пѣмѣнтѣлїї їн fie-каре ан.

BI-OXIDU DE CALCIUMU. CaO_2 .

D. Thenard a deskosperit bi-oxidul de calciumpѣ vѣrsїnd апѣ oxigenatѣ їнтрѣo dїsolѣѣїе de calce; se formѣ зп пре-чїпїtat алѣ, крїсталїн, de bi-oxidѣ de calciumpѣ hydratatѣ. Ачест корп este пѣїїн стаѣл, шї се дескомпѣне кїар сѣѣт апѣ їн calce шї їн oxigenѣ.

ЕАРАКТЕРЇ DISTINKTIVЇ АЇ СѢРѢРїЛОР DE CALCE.

СѢрѢрїле де calce сїнт неколоре, де о саѣоаре апарѣ шї сѢратѣ; се рекѣноск прїп мїжлочїреа реактїѣлор зр-тѣторї:

Potassѣ шї sodѣ. — Пречїпїtat алѣ, ѣелатїнос, de calce.

Ammoniacѣ. — Фѣрѣ пречїпїtat.

Carbonatї шї bicarbonatї de potassѣ, de sodѣ шї de ammoniacѣ. — Пречїпїtat алѣ de carbonatѣ de calce.

Acidѣ oxalicѣ шї oxalatѣ de ammoniacѣ. — Пречїпїtat алѣ de oxalatѣ de calce, несолѣѣїл їн апѣ шї їн acidul aceticѣ, дар преа солѣѣїл їн acidul azoticѣ: ачеастѣ реакѣїе este карактерїстїкѣ нентрѣ сѢрѢ-рїле де calce.

Acidѣ sulfurїcѣ шї sulfatї солѣѣїлї. — Пречїпїtat алѣ de oxalatѣ de calce; пречїпїtatѣл нѣ се а-ратѣ кїнд лѣзоареа este преа їнтїнсѣ, шї се formѣ нѣмаї дѣкїт кїнд се адаорг аѣї шї alcoolѣ.

Sulfurї alcalїnї. Cyanoferrurѣ de po- tassiumѣ. Acidѣ hydrofluosilicїcѣ. — Нѣ formѣ пречїпїtat.