

Fișa de lucru pentru reactualizarea cunostintelor –ACIZI si BAZE



1. Văruirea pereților are la bază reacția varului stins cu dioxidul de carbon.

1. Scrie ecuația reacției chimice.

2. Determină masa soluției de hidroxid de calciu de conc.10% care se utilizează când se consumă 10 moli CO_2 .

3. Calculează numărul de moli de HCl care neutralizează soluția de hidroxid de calciu de la punctul 2.



2. Ce cantitate de soluție de HCl de $c=36,5\%$ se folosește pentru a neutraliza 2 moli NaOH ? Câte grame de sare rezultă?



3. 200g soluție de KOH de $c = 28\%$ reacționează cu o soluție de HCl . Câți moli de acid s-au consumat și câți moli de sare rezultă?



4. O soluție de hidroxid de sodiu cu masa 40g și concentrația procentuală 20% reacționează cu o sare al cărei raport atomic este $\text{Cu:S:O} = 1:1:4$.

Să se calculeze masa sării care intră în reacție .



Se dau masele atomice : H -1; O- 16; S- 32; Cu – 64; Na- 23; Ca -40; C -12; K -39; Cl - 35,5.



SUCCES!