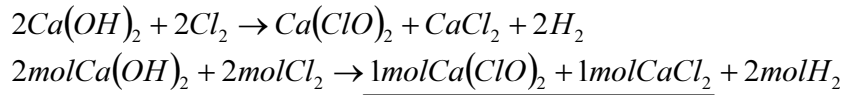


17. Koliko će se dobiti grama hlornog kreča u reakciji 560cm³ hlora (normalni uslovi) sa odgovarajućom količinom kalcijum hidroksida? (Cl - 35,5; Ca - 40)

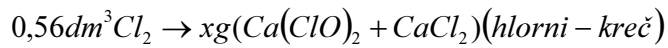
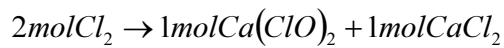


$$Mr(Ca(ClO)_2) = 143$$

$$Mr(CaCl_2) = 111$$

$$M(Ca(ClO)_2) = 143 \frac{g}{mol}$$

$$M(CaCl_2) = 111 \frac{g}{mol}$$



$$x = \frac{0,56dm^3Cl_2 \cdot 254g(Ca(ClO)_2 + CaCl_2)}{44,8dm^3Cl_2}$$

$$x = 3,175g(Ca(ClO)_2 + CaCl_2)$$