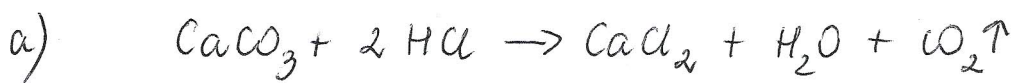
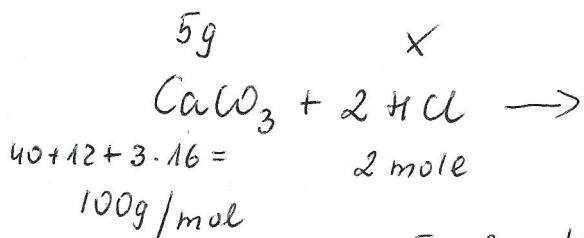


Zad. 1



Kreda stopniowo znika, a w kolbie wydzielają się pęcherzyki gazu - CO_2 . Po zakończonej reakcji:



$$x = \frac{5\text{g} \cdot 2 \text{ mole}}{100\text{g}} = 0,1 \text{ mola HCl}$$

Na rozwiązanie 5g kredy potrzeba 0,1 mola HCl

$$\text{stężenie kwasu } 1,5 \text{ mol/dm}^3 = 1,5 \text{ mol/1000cm}^3$$

$$\text{czyli } 0,15 \text{ mola/100cm}^3$$

Dodany kwas jest więc w nadmiarze

Po zakończonej reakcji w kolbie będzie roztwór CaCl_2 - chlorku wapnia i nadmiar kwasu.

b) kolba 2

c) kolba 2

d) szybkość reakcji zależy od stopnia rozdrobnienia substratów dlatego w drugiej kolbie reakcja przebiegała szybciej.

Zad. 2.

1) nie

2) tak - szybkość rośnie przy większym stężeniu

3) tak - szybkość rośnie z temp.

4) tak - " - przy mieszaniu

Zad. 3.

a) endoenergetyczne } dostarczamy ciepło

b) endo

c) egzo

d) egzo } ciepło nie wydzielają