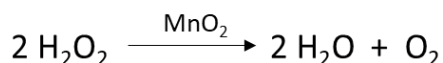


Zadanie 4.1

a)



b)

wodoru: nie zmienia się

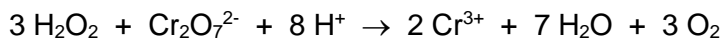
tlenu: wzrasta z -I do 0; obniża się z -I do -II

manganu: nie zmienia się

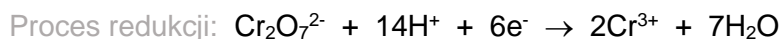
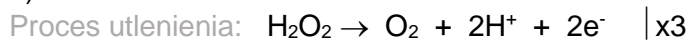
dysproporcjonowania

c)

60%

Zadanie 4.2

a)



Nadtlenek wodoru pełni funkcję: reduktora

b)

20,3 cm³**Zadanie 5**

$$[\text{Cl}^-] = 0,050 \text{ mol/dm}^3$$

$$[\text{BaCl}_2] = 0,025 \text{ mol/dm}^3$$

$$[\text{Ba}(\text{NO}_3)_2] = 0,025 \text{ mol/dm}^3$$

Zadanie 6

w mieszaninie poreakcyjnej:

19,7% CaCO₃11,8% SiO₂68,5% CaSiO₃