

Lekcja 10

Temat: Obliczenia stechiometryczne cd.

- 1. W jaki sposób obliczyć objętość produktu na podstawie równania reakcji chemicznej?**

Przeanalizuj plan rozwiązania przykładu 43 str. 151 –pamiętaj, że **objętość molowa gazów w warunkach normalnych wynosi $22,4 \text{ dm}^3$**

- 2. W jaki sposób obliczyć liczbę moli substratu na podstawie równania reakcji chemicznej?**

Przeanalizuj plan rozwiązania przykładu 44 str. 152 –pamiętaj, że **$1 \text{ mol} = 6,02 \cdot 10^{23}$** atomów cząsteczek lub jonów

Notatka do zeszytu

Pkt 1 i 2 wpisz przykłady z podręcznika

Rozwiąż w zeszycie zadanie 2 str. 152 - sprawdź w odpowiedziach czy dobrze rozwiązałeś zadanie.