**Zadanie**

Przygotuj prezentację multimedialną, w której przedstawisz rozwiązania podanych zadań „krok po kroku”.

Pamiętaj o zasadach tworzenia takiej prezentacji. Staraj się, aby każdy slajd zawierał **opis etapu** i jego rozwiązanie. Przykłady etapów, jakie możesz wykorzystać:

1. Treść zadania (pamiętaj, że treść zadania możesz czytać wielokrotnie).

2. Rozwiązanie:

* zapisanie równania reakcji (jeśli jest taka potrzeba)
* wypisanie danych (jeśli jest równanie zawsze piszemy dane nad reagentami)
* odpowiednia interpretacja równania (jeśli jest taka potrzeba)
* podanie metody rozwiązania (wykorzystanie wzorów lub proporcji)
* wyliczenie jednostki
* podanie odpowiedzi (pełnym zdaniem) z wynikiem i odpowiednią jednostką
* itp.

Usprawnij swoją pracę poprzez wykorzystanie aplikacji Chemix.NET, która wspomaga obliczenia. Skorzystaj również z arkusza kalkulacyjnego typu MS Excel lub OpenOffice Calc. Przydatny może być też kalkulator prosty.

GRUPA 1

**Zadanie 1.**

Ile gramów nadtlenku wodoru (H2O2) musi ulec rozkładowi, aby powstało 5 dm3 tlenu odmierzonego w warunkach normalnych.

**Zadanie 2.**

Tlen może występować w pewnych warunkach jako ozon. Oblicz, z ilu atomów tlenu składa się cząsteczka ozonu. Gęstość ozonu w warunkach normalnych odczytaj ze słowniczka chemicznego znajdującego się w aplikacji Chemix.NET.

GRUPA 2

**Zadanie 1.**

Oblicz, jaką objętość wyrażoną w dm3 zajmuje w warunkach normalnych
2,35 ∙ 1021 atomów ksenonu.

**Zadanie 2.**

33 g FeS rozpuszczono w HCl(aq) i otrzymano H2S z wydajnością 85%. Oblicz, ile dm3 siarkowodoru, odmierzonego w warunkach normalnych, otrzymano w tym doświadczeniu.