**08.04.2020**

Temat: **Obliczenia stechiometryczne - rozwiązywanie zadań**

*Proszę wpisać poniższe zadania do zeszytu i w ramach lekcji próbować je rozwiązać. ☺*

*Nie jest to zadanie domowe i proszę nie odsyłać do mnie rozwiązań. Nie będzie za to ocen.*

*Na najbliższej e-lekcji będziemy omawiać te zadania.*

Zad.1.

Oblicz ile gramów tlenu powstanie w reakcji rozkładu 180g wody. Reakcja przebiega wg. równania

2H2O →2 H2 + O2

Zad.2.

Tlenek magnezu powstaje w reakcji, która przebiega wg. równania

2Mg + O2 → 2MgO

Oblicz ile magnezu potrzeba, aby otrzymać 1600g tlenku magnezu.

Zad.3.

Oblicz ile wapnia należy użyć do reakcji, która przebiega zgodnie z równaniem

2HCl + Ca → CaCl2 + H2

Aby wydzieliło się 20g wodoru.

Zad.4.

Ile g butanu (C4H10) należy spalić aby wydzieliło się 7040 g tlenku węgla (IV). Reakcja spalania butanu przebiega wg. równania.

C4H10 + 6,5 O2 → 4CO2 + 5H2O