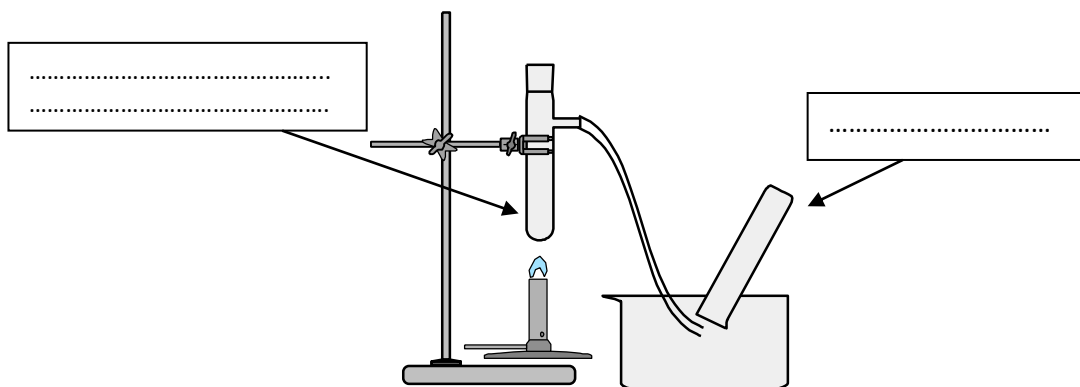


**Doświadczenie 1. Otrzymywanie metanu i badanie jego właściwości**

Uzupełnij schemat doświadczenia, wpisując nazwy systematyczne substancji w wyznaczonych do tego rubryczkach. Zapisz obserwacje, jakie można dokonać podczas doświadczenia, a następnie zapisz równanie zachodzącej reakcji. Spośród wymienionych niżej właściwości fizycznych podkreśl te, które odnoszą się do metanu. Uzupełnij równania reakcji spalania metanu. We wnioskach wpływających z doświadczenia wykreśl błędne sformułowania, tak aby powstały zdania prawdziwe.

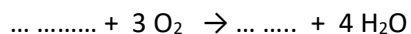
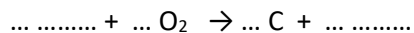
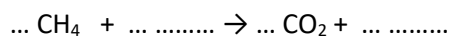


**Obserwacje:** .....

**Równanie reakcji:** .....

**Właściwości fizyczne metanu:**

ciało stałe, bezbarwny, rozpuszczalny w wodzie, ciecz, cięższy od powietrza, biały,  
bardzo słabo rozpuszczalny w wodzie, gaz, lżejszy od powietrza

**Równania reakcji spalania metanu:****Wnioski:**

Reakcja octanu sodu z wodorotlenkiem sodu jest procesem **egzoenergetycznym** / **endoenergetycznym**. W wyniku tej reakcji oprócz metanu powstaje **węglík wapnia** / **węglan sodu**. Obecność węglanów można potwierdzić w reakcji z **kwasem solnym** / **wodą bromową**, ponieważ powstaje wtedy **gaz** / **ciecz**, który **podtrzymuje** / **nie podtrzymuje** palenie/a. Metan jest gazem **biernym** / **aktywnym** chemicznie, ponieważ **odbarwia** / **nie odbarwia** roztwór/oru wody bromowej lub manganianu (VII) potasu. Proces spalania metanu jest **egzoenergetyczny** / **endoenergetyczny**.