**Dziennik laboratoryjny. Metan i etan**

1. **To doświadczenie musisz znać**

*Wpisz kod* **C8PAEH** *na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film.*

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 20. Spalanie metanu**  Wykonaj doświadczenie chemiczne zgodnie z instrukcją.  **a) Napisz nazwy szkła i sprzętu laboratoryjnego oraz odczynników chemicznych użytych w doświadczeniu chemicznym.**  **Szkło i sprzęt laboratoryjny wykorzystane w doświadczeniu chemicznym:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  **Odczynniki chemiczne użyte w doświadczeniu chemicznym:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  **Instrukcja:** Do kolby kulistej wlej kilka kropli wody wapiennej. Poruszaj naczyniem, aby odczynnik zwilżył jego ściany. Następnie umieść kolbę nad płomieniem palnika gazowego – pod kątem, dnem do góry.  **b)** **Narysuj schemat. Skreśl błędne wyrażenia, tak aby powstały poprawne zapisy obserwacji i wniosku z przeprowadzonego doświadczenia chemicznego.**  **Obserwacje:** Na ściankach kolby powstał **biały** / **czarny** osad.  **Wniosek:** Jednym z produktów spalania jest **tlen** / **tlenek węgla(IV)** / **tlenek węgla(II)**. | Ca(OH)2  CH4  **Schemat:** |

**c) Uzupełnij równania reakcji spalania całkowitego i niecałkowitego głównego składnika gazu ziemnego. Napisz nazwy systematyczne substratów i produktów.**

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + 2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + 2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_→ \_\_\_\_ CO + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_ O2 → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_