Chemia klasa VII

Przesyłam kartę pracy i proszę o kontakt na nowy adres

spolejniczakd@gmail.com

Jeśli macie e maila klasowego to proszę o podanie.

Pozdrawiam Danuta Olejniczak

**Karta pracy na następnej stronie**

Dziennik laboratoryjny. Prawo zachowania masy
1. To doświadczenie musisz znać
*Obejrzyj film wpisując kod* C7Y8G6 *na* docwiczenia.pl.

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 23. Potwierdzenie prawa zachowania masyZweryfikuj prawdziwość hipotezy:***Masa produktu reakcji otrzymywania tlenku miedzi(II) z pierwiastków chemicznych jest równa sumie mas użytych substratów.***Uzupełnij schemat nazwami substancji użytych i otrzymanych w tym doświadczeniu chemicznym, a następnie sformułuj wniosek.Schemat:**masa zawartości kolby = 10 g masa zawartości kolby = \_\_\_\_\_\_ gWniosek:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.Zaproponowana hipoteza **była** / **nie była** prawdziwa, ponieważ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. |  tlenek miedzi(II) |

2. Doświadczenie do samodzielnego wykonania **Potwierdzenie prawa zachowania masy na przykładzie reakcji sody oczyszczonej
z octem**Wykonaj doświadczenie chemiczne zgodnie z instrukcją. **Napisz nazwy sprzętu oraz użytych substancji. Następnie narysuj schemat, zapisz obserwacje i sformułuj wniosek**.

|  |  |
| --- | --- |
| **Sprzęt i substancje wykorzystane w doświadczeniu chemicznym:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**.**Obserwacje: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**.**Wniosek:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**. |  **Schemat:** |