Chemia klasa VII

Przesyłam kartę pracy i proszę o kontakt na nowy adres

[spolejniczakd@gmail.com](mailto: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 masy Zweryfikuj 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 = \_\_\_\_\_\_ g  Wniosek:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.  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:** |