Dziennik laboratoryjny. Atomy i cząsteczki – składniki materii
1. **Doświadczenie 21. Obserwowanie zjawiska dyfuzji**

|  |  |
| --- | --- |
| **a) Napisz nazwy substratów użytych w doświadczeniu chemicznym przedstawionym na schemacie. Uzupełnij obserwacje, sformułuj wniosek i wyjaśnij pojęcie dyfuzji.Substraty:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**.**Obserwacje:** Kryształy manganianu(VII) potasu \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Kropla atramentu \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ .**Wniosek: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**.**Dyfuzja** to\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.**b) Wyjaśnij, dlaczego zapachu stężonego roztworu amoniaku nie należy badać, zbliżając nos bezpośrednio do kolby.Wyjaśnienie: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**. | manganian(VII) potasu |
| Schemat: |

2. Doświadczenie do samodzielnego wykonania
 **Badanie zjawiska dyfuzji barwników**Wykonaj doświadczenie chemiczne zgodnie z instrukcją. **Napisz nazwy sprzętu i użytych substancji. Następnie zapisz obserwacje oraz sformułuj wniosek.**

|  |  |
| --- | --- |
| **Instrukcja:** Na talerzyku ułóż w okręgu małe cukierki w twardej kolorowej otoczce. Do środka okręgu wlewaj powoli wodę, aby zakryła cukierki. Obserwuj zawartość talerzyka przez kilka minut.**Sprzęt i substancje wykorzystane w doświadczeniu chemicznym: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**.**Obserwacje:\_**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.**Wniosek: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**. | **Schemat:**  |

Dziennik laboratoryjny. Wpływ rodzaju wiązania na właściwości związku chemicznego

1. To doświadczenie musisz znać
*Obejrzyj film wpisując kod* C73TRY, C7488Z *na* docwiczenia.pl.

**Doświadczenie 22. Badanie zjawiska przewodzenia prądu
elektrycznego przez cukier i sól rozpuszczone w wodzie
Zweryfikuj prawdziwość hipotezy:***Związki kowalencyjne i jonowe rozpuszczone w wodzie przewodzą prąd elektryczny*.
**Uzupełnij schemat doświadczenia chemicznego, a następnie pokoloruj na żółto schemat żarówki, która zaświeciła się podczas badania roztworu substancji przewodzącej prąd elektryczny. Sformułuj wniosek.

Schemat:
**

**Wniosek:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**.

Zaproponowana hipoteza **była** / **nie była** prawdziwa, ponieważ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.