

Karta pracy do doświadczeń

UWAGA: Pola z poleceniami zapisanymi niebieską czcionką i ramkami z przerywaną linią – wypełniają uczniowie uczestniczący w zajęciach.

A. Temat – w formie pytania badawczego lub problemowego, na które ma dać odpowiedź doświadczenie

Sposoby zmiany stężeń istniejących roztworów. Jak liczyć stężenia procentowe roztworów, by jajko nie okazało się mędrze...?

B. Podstawowe pojęcia

- stężenie procentowe roztworów,
- substancja rozpuszczana,
- rozpuszczalnik,
- roztwór.

C. Hipoteza – Odpowiedź na pytanie badawcze

D. Opis doświadczenia

Celem doświadczenia jest sprawdzenie – zweryfikowanie poprawności twojej odpowiedzi na pytanie badawcze lub problemowe.

D.1. Instrukcja do doświadczenia (podkreśl materiały i przyrządy, nie zapomnij o BHP)

Zadanie A:

Piotr i Ania szczególnie chętnie wybierali się w tym roku na święta. Dziadek dowiedział się bowiem, że w szkole nauczyli się przygotowywać roztwory o potrzebnym stężeniu i postanowił wtajemniczyć ich we własne arkana przygotowania roztworu do peklowania szynki. Szynki dziadka zawsze były



dużo lepsze od kupowanych w sklepie, więc wnuczęta cieszyły się, że będą mogły poznać i kontynuować tę rodzinną tradycję.

Na wstępie dziadek wyjaśnił, że najważniejsze dla smaku szynki jest dobre przygotowanie roztworu do peklowania. On zawsze kupuje specjalny zestaw w sklepie, w którym zaopatrywał się jeszcze jego ojciec. Nie zna dokładnie zawartości tego zestawu, ale pewne jest, iż jednym z głównych składników jest, po prostu, sól kuchenna. Roztwór, który należy przyrządzić musi być dokładnie 8- procentowy i aby być pewnym spełnienia tego istotnego wymogu sprzedawca załącza do zestawu tajemnicze jajko, które „stoi na straży” poprawności uzyskania takiego stężenia. W instrukcji czytamy:

- przygotuj odpowiednią ilość wody, by można było w niej całkowicie zanurzyć szynkę,
- zanurz jajko w wodzie,
- dosypuj bardzo powoli zestaw do rozpuszczania i mieszaj intensywnie, by całość rozpuszczała się nie opadając na dno garnka,
- w pewnym momencie jajko oderwie się od dna i wypłynie na powierzchnię, bacz by było jednak całkowicie zanurzone,
- gdyby choć trochę jajka wystawało nad powierzchnię wody, należy stopniowo dolać odrobinę wody, gdyż w innym wypadku stężenie byłoby za duże.

- I do czego my Ci jesteśmy potrzebni Dziadku i nasze matematyczno-chemiczne umiejętności? – spytał Piotr. Przecież ten przepis wyklucza potrzebę myślenia.

- Tu rzeczywiście nie potrzebna jest matematyka, ale muszę wam zdradzić, że czarodziejskie jajko dołączane jest do zestawu zaledwie od 10-ciu lat i ja traktuję je raczej jako miły „gadżet”, Wciąż przygotowuję roztwór bardziej tradycyjnie. Najpierw sprawdzam ile wody zakryje szynkę. Później dolewam do pełnych litrów (czytaj kilogramów), by mi się lepiej liczyło stężenie. Następnie odważam potrzebną ilość zestawu do rozpuszczenia. I muszę przyznać, że jajko zostało naprawdę dobrze wykonane. Zawsze pływa tak jak pisze w instrukcji.

- To kto kogo pilnuje: jako Ciebie Dziadku, czy Ty jajko?

- Wygląda na to, że mądrość jajka dorównuje mądrości kury – uśmiechnął się dziadek. W każdym razie zobaczymy, czy nie okaże się mądrzejsze od Was. W dobrym nastroju Piotr i Ania zabrali się do pracy.

Z tęgimi minami czekali na ocenę jajka. Niestety musieli przeżyć rozczarowanie- jajko nie chciało wypływać na wierzch.

- Niemożliwe. To jajko jest jakieś głupie. Przecież do 3 litrów dodaliśmy dokładnie 3 x 8 dag soli. Ania stanęła jednak w obronie mądrości jajka proponując, by obliczyć czy na pewno wyszło im dobre stężenie. Oboje pamiętali wzór na stężenie procentowe roztworów c_p :





$$c_p = \frac{m_s}{m_s + m_r} * 100\%$$

gdzie m_s - to masa substancji rozpuszczanej podana w kilogramach, a m_r - to masa rozpuszczalnika także wyrażona w kilogramach.

1. Wykonaj poniżej potrzebne obliczenia.

- Co teraz zrobić? - martwił się Piotr.
- Zawsze można skorzystać z instrukcji sklepowej – odrzekł dziadek.
- No ale to mało ambitne, może jednak obliczę ile soli trzeba dosypać. – zaproponowała Ania.
- Dobrze, a ja już chyba zgadłem bez obliczeń. - chwalił się Piotr.
- W razie czego mamy mądre jajko. – śmiał się dziadek

2. A czy wy umiecie przewidzieć (oszacować) ile substancji trzeba jeszcze dosypać?

Postawcie własną hipotezę. Następnie zapoznajcie się z obliczeniami Ani i przedyskutujcie w parach, czy jej rozumowanie jest poprawne:

„Mamy teraz 3,24 kg roztworu. Powinniśmy mieć 8% substancji rozpuszczanej czyli:

$$\frac{8}{100} \cdot 3,24kg = 0,2592kg . \text{ Trzeba dosypać } 1,92 \text{ dag}''.$$

Dziadek stwierdził, że nie bardzo zna się na takiej matematyce. Zauważył, że nie ma także wystarczająco dokładnej wagi, więc zważy 2 dag, wrzuci jajko i będzie dosypywał powoli, by tej szczypty nie przesypać.

Ale nawet po wrzuceniu całych 2 dag jajko nadal nie chciało wypłynąć.

- Chyba musimy zapisać jajko na korepetycje z matematyki – zaproponowała Ania.
- Ja bym nie przesądzał kogo – nieco zaczepnie odezwał się Piotr. To w końcu ty zapomniałaś dosypać do mianownika.
- Co ty wygadujesz Piotrze, dosypuje się do roztworu? - zachnęła się Anna, ale natychmiast umilkła patrząc na wzór, gdyż zrozumiała swój błąd.
- To w które miejsce zabrnęliśmy? - spytał dziadek. - Zaraz to ustalimy Dziadku, tylko drobna poprawka w obliczeniach i będziemy wiedzieć, jakie jest aktualne stężenie.

3. Wykonaj obliczenia pozwalające obliczyć aktualne stężenie roztworu.

Dziadek zerknął na obliczenia swych wnucząt. Były identyczne.

- Naprawdę już odrobinę tylko brakuje powiedział dziadek. Tego nie da się nawet policzyć, bo trzeba dodawać do licznika i mianownika jednocześnie.
- Policzyć to by się dało, ale nie wiadomo, czy to da się zważyć na naszej wadze – rzekł Piotr. Zresztą wiem już bez liczenia ile trzeba dodać.

- Jak zwykle się chwalisz – zaproponowała Ania.

- Tym razem wiem na pewno – trzeba dodać x. Tym razem śmieli się wszyscy (może z wyjątkiem mądrali jajka). Aby poprawić sobie humor zdecydowali także, mimo wszystko, policzyć tego ikxa.

Jest tak: mamy 26 dag substancji rozpuszczonej w 300 dag wody. Po dodaniu x dag substancji

musimy uzyskać stężenie 8%, czyli to, co rozpuszczamy powinno stanowić $\frac{8}{100} = \frac{2}{25}$ całości.

Matematycznie sprawa przedstawia się więc następująco: Jak widać pozostało do wsypania naprawdę odrobinę – mniej niż jeden gram.

4. W zespołach 4 osobowych spróbujcie sprawdzić, czy potraficie również poprawnie obliczyć wartość x.

Dziadek tymczasem powoli i bardzo ostrożnie wsypywał „ikxa” do roztworu. Jajko niemal natychmiast majestatycznie wypłynęło na powierzchnię, ale wciąż jeszcze całe zanurzone. Powoli zbliżyły się święta.

D.2. Zmienne występujące w doświadczeniu

1. Jaką zmienną/wielkość będziemy zmieniać? (zmienna niezależna):

- ilość substancji rozpuszczanej,

2. Jaką zmienną/wielkość będziemy mierzyć – obserwować? (zmienna zależna):

- stężenie roztworu,

3. Czego w naszym eksperymencie nie będziemy zmieniać? (zmienne kontrolne):

- ilość rozpuszczalnika.

Nie zawsze wypełniamy wszystkie trzy punkty; np. w niektórych obserwacjach punkt 1. może być pominięty.

D.3. Odnośniki literaturowe

1. Procenty: Matematyka 1. Podręcznik dla gimnazjum. Wydanie 2009. Praca zbiorowa pod redakcją M. Dobrowolskiej,

2. Zadania dotyczące stężeń procentowych: Matematyka 2. Podręcznik dla gimnazjum. Wydanie 2010. Praca zbiorowa pod redakcją M. Dobrowolskiej,

3. Artykuł Artura Krila pt. „Średnie i dźwignie”, Matematyka w szkole nr 67 listopad/grudzień 2012.



D.4. Uczniowska dokumentacja doświadczenia (wyniki pomiarów, tabelki, rysunki, obliczenia)

Empty dashed box for student documentation.





E. Wnioski z doświadczenia

Czy wyniki doświadczenia są zgodne z hipotezą?

TAK

NIE

Wypowiedź uzasadnij.

F. Podsumowanie

Nauczyłam / Nauczyłem się, że:

Wybierz, co najmniej jedno ze zdań i dokończ je:

1. Zaciekało mnie

.....

2. Udało mi się

.....

3. Chciałabym/ Chciałbym wiedzieć więcej

.....

4. Zauważyłam/ Zauważyłem również

.....





G. Praca domowa

Dodając 10 dag soli do 1 kg wody otrzymamy solankę 10-cio procentową

PRAWDA/FAŁSZ

Jeśli w 4 kg roztworu jest 1 kg soli to stężenie wynosi 20%

PRAWDA/FAŁSZ

Dodając 1 kg soli do 4 kg wody otrzymamy stężenie 25%

PRAWDA/FAŁSZ

Podsumowaniem powinna być także praca domowa do wyboru:

- Jakie stężenie otrzymamy, gdy do 2 kg wody dodamy 0,5 kg soli?
- Ile wody należałoby dodać, by zmniejszyć stężenie roztworu A do 10%?
- W jakiej proporcji mieszać solanki 6-cio procentową i 12-to procentową, by otrzymać solankę 10-cio procentową?
- Co zrobić jeśli rozpuściliśmy za mało soli (więcej nie posiadamy), a solanka ma za małe stężenie?

Dodatkowe komentarze dla osób pragnących skorzystać z waszego pomysłu na doświadczenie.

