



Які речовини розчиняються у воді

Дата: 24.10.2024

Клас: 3-Б

Урок: ЯДС

Вчитель: Половинкина О.А.

Тема. Які речовини розчиняються у воді

Мета: досліджувати властивість води як розчинника, дослідити сіль та крейду на розчинність у воді; продовжувати вчити виявляти пізнавальну активність на уроках, співпрацювати і взаємодіяти з іншими у різних ситуаціях (навчання, гра); продовжувати формувати вміння працювати у спільноті, дотримуючись правил; виховувати дружні стосунки в класі, спільноті, розвивати увагу, мислення, мовлення.



Організація класу







Фенологічні спостереження

Яка пора року за вікном?



Який місяць року?



Яке сьогодні число?



Коли вранці ми йшли до школи, небо було (ясним, похмурим).

Опади (були, не було).







Температура повітря ____







Пригадай

Що таке речовини? Наведіть приклади речовин.

У яких агрегатних станах вони бувають?





Робота з підручником



підручник. Сторінка **94-95**



Словникова робота

Розчин — вода з розчиненою в ній речовиною.





Рухлива вправа





Виконайте дослід, щоб дізнатися які речовини розчиняються у воді, а які - ні

Дослід 1

- 1. У прозору склянку з теплою водою всипте чайну ложку кухонної солі
- 2. Помішуйте воду і спостерігайте, що відбувається з кристаликами солі.
- 3. Чи змінилася прозорість води? Її колір?
- 4. Спробуйте воду на смак. Чи можна сказати, що сіль зникла?
- 5. Проведіть такий самий дослід, тільки розчиніть сіль у холодній воді. Порівняйте результати. Сформулюйте висновки.







Виконайте дослід, щоб дізнатися які речовини розчиняються у воді, а які - ні

Дослід 2

- 1. Спробуйте розчинити у воді крохмаль.
- 2. Частинки цієї речовини плаватимуть у воді, яка стане через них каламутною.
- 3. Якщо воду відстояти, частинки крохмалю осядуть на дно.
- 4. Під час збовтування води вони піднімуться, а потім знову опустяться.







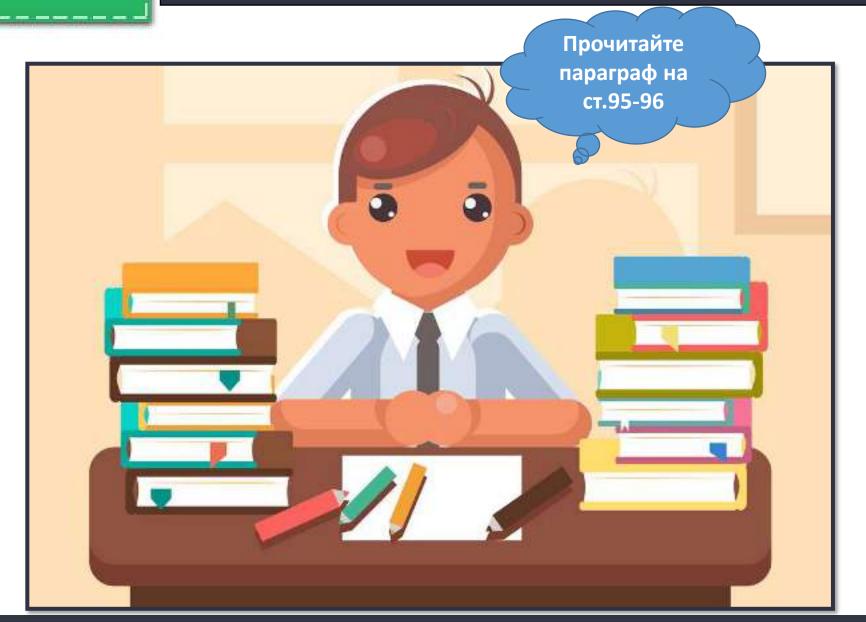
Якщо частинки речовини у воді стають невидимими, то це розчинна речовина (розчин однорідний). Якщо частинки плавають у воді або осідають на дно, то це нерозчинна речовина.

підручник. **Сторінка**

95



Робота з підручником



підручник. Сторінка **95-96**



Бесіда за змістом прочитаного

Як людина використовує у повсякденному житті властивість води розчиняти деякі речовини?

Чи розчиняються у воді гази?

Для кого необхідний кисень, розчинений у воді?

Чому не можна пити воду з невідомого джерела?





Фізкультхвилинка





Групова робота

Проведіть дослід і доведіть, що крейда не розчиняється у воді. Розкажіть, як властивість води розчиняти деякі речовини люди використовують у житті.

Наведіть власний приклад використання властивості води розчиняти речовини.









Дослід з крейдою





Робота в зошитах

Завдання 1

Познач малюнок, на якому зображено розчин.



Завдання 2

Розподіли і запиши назви речовин у таблицю.

Кухонна сіль, глина, крейда, цукор, пісок, сода, гума.

Розчинні речовини	Нерозчинні речовини	
кухонна сіль	глина	
цукор	крейда	
	пісок	
	гума	





Робота в зошитах

Завдання 3

Прочитай умови досліду Степанка. Прочитай властивості солі й піску. Підкресли ті, які використав Степанко.

Властивості солі: сипка, біла, солона, розчиняється у воді.

Властивості піску: сипкий, дрібнозернистий, нерозчинний у водії, важний вазаводду.

Завдання 4

Разом з однокласником/-цею з'ясуйте, чи розчиняється у воді борошно, лимонна кислота, олія. Результати дослідів запиши у таблицю (розчиняється «+», не розчиняється «-».

Речовина	Борошно	Лимонна кислота	Олія
Розчинність у воді	-	+	-





Робота в зошитах

Завдання 5

Проведи дослід «Чому мило миє?».

Тобі знадобиться: баночка з кришкою, олія, столова ложка, вода, мийна рідина.

1. Влий ложку олії в банку, наповнену водою. Закрий кришкою і збовтай. Запиши, які зміни відбулися.

2. Додай ложку мийної речовини, закрий кришкою і збовтай. Запиши, які зміни відбулися.

Мильна піна містить величезну кількість бульбашок. Саме вони і є «загадкою» мийних засобів, які перехоплюють на себе часточки бруду, пилу і жиру. Під струменем води мильна піна, «насичена» цими часточками, з легкістю змивається. Тому руки потрібно мити з милом!

Всім. ррtх Нова українська шком

> Вода – добрий розчинник. Усі речовини можна поділити на розчинні й нерозчинні у воді. Воду з розчиненою в ній речовиною називають розчином. Усі розчини прозорі. До природних розчинів належать: вода морів, океанів, солоних озер, мінеральних джерел.



Чи знаєте ви, що...



Метал олово — нерозчинна у воді речовина і неотруйна. Однак у старих і дуже кислих консервах, які містяться в металевих банках, можуть утворюватися розчинні речовини, шкідливі для людського організму.

підручник. Сторінка **96**



Домашнє завдання



Повторити тему на сторінках 94-96. Короткий запис у щоденник П. с.94-96; зош. с.43-44 Фотозвіт надсилати на освітню платформу Нитап. Успіхів у навчанні та натхнення!



Рефлексія «Все в твоїх руках»

