Пізнаємо природу



Дата: 21.10.2024

Клас: 5- А

Предмет: Пізнаємо природу

Урок: № 18

Вчитель: Капуста В.М.



Що таке розчинні та нерозчинні речовини



Мета уроку:

- сформувати поняття про воду як речовину, розчинник, дати поняття розчину, розчинника та розчиненої речовини;
- розширити знання учнів про класифікацію речовин на розчинні та нерозчинні у воді;
- розвивати увагу, мислення, пам'ять учнів, навички групової діяльності на уроці;
- формувати науковий світогляд;
- розвивати спостережливість та пізнавальний інтерес.



Програма «Як почуває себе ненька Україна?» в прямому ефірі





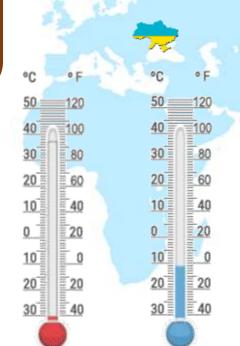








Привіт, друзі! А яка зараз пора року? Який місяць? Яке сьогодні число?



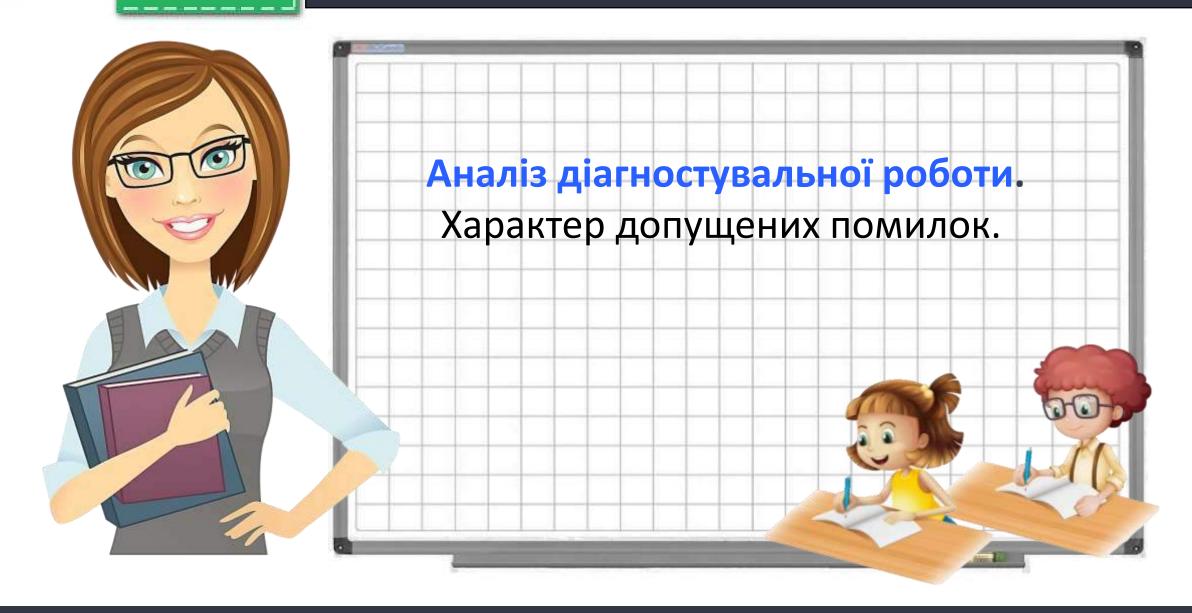
Мої вітання!
Яким було вранці небо, коли ми йшли до школи?
Що стосовно опадів?
Кому відома температура повітря?







Аналіз діагностувальної роботи.





Запам'ятай



Воду називають унікальним розчинником. Вона може розчиняти більше речовин, ніж будь-який інший розчинник.

- Що таке розчин. У кожному літрі морської води розчинено в середньому 34 г різних
- солей. Тому вона має солонувато-гіркий смак і є головним джерелом видобутку кухонної солі.



Властивість води розчиняти речовини ти використовуєш щодня. Розглянь світлини та доповни власними прикладами





підручник. **Сторінка**



• Приготуємо гарячий шоколад.





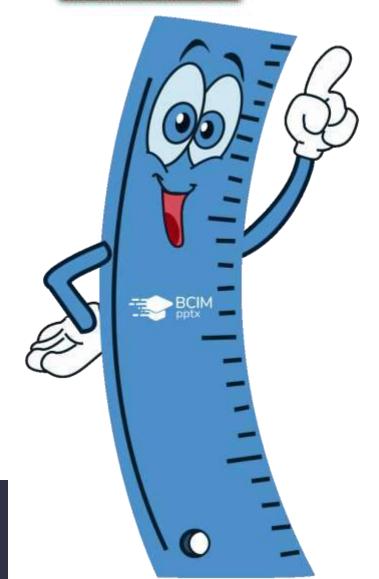


- 1 плоди шоколадного дерева (какао-боби).
- Змішуємо какао-порошок і цукор (2).
- Заливаємо окропом (3).

Какао-порошок на смак гіркий. А гарячий шоколад?



Запам'ятай

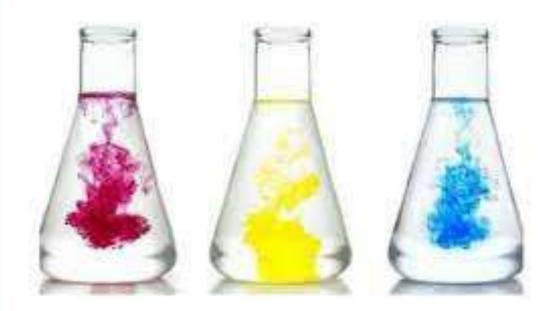


Унаслідок змішування рідини і твердих тіл ми отримуємо рідину з новими властивостями.

підручник. **Сторінка**



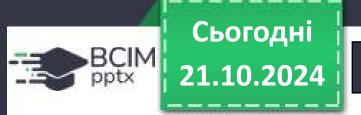
Розглянь зображення. Що відбувається коли в воду додамо частинки фарби?

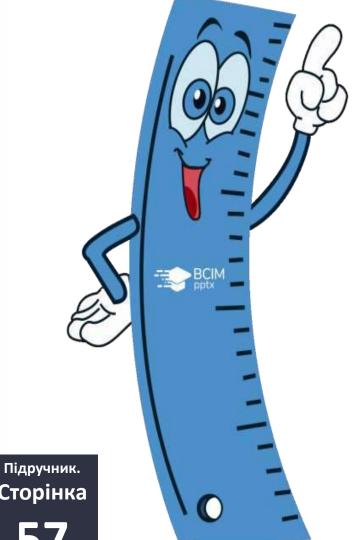


Отримаємо рідини відповідних кольорів.

- Змішуючи воду, яка не має забарвлення, з крупинками червоної акварельної фарби, ми отримаємо суміш — рідину червоного кольору.
- Розчин це однорідна суміш. Навіть у лупу чи мікроскоп не можна побачити його окремих складників.
- Рідину, яка розчиняє, називають **розчинником.**
- Рідину (розчинник) змішують з речовиною, яку розчиняють, і отримують розчин.







Рідину, яка розчиняє, називають розчинником.

Сторінка



У воді можуть розчинятися тверді, рідкі та газуваті речовини

У побуті ми найчастіше користуємося водними розчинами.

У воді можуть розчинятися тверді, рідкі та газуваті речовини







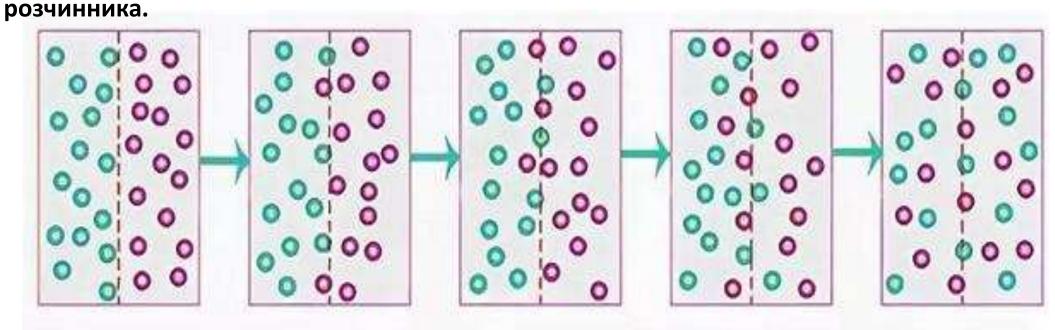
_{Підручник.} Сторінка Водні розчини: 1 – газовані води; 2 – соки; 3 – маринади.



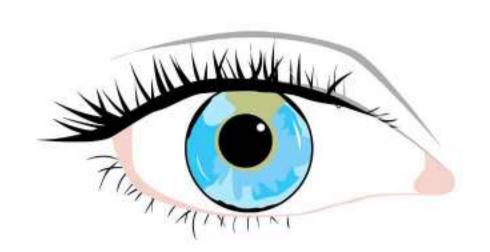
Як відбувається процес розчинення.

- Частинки рідини розташовані щільно, але хаотично.
- Вони безперервно рухаються, наче мурашиний рій, час від часу міняються місцями.

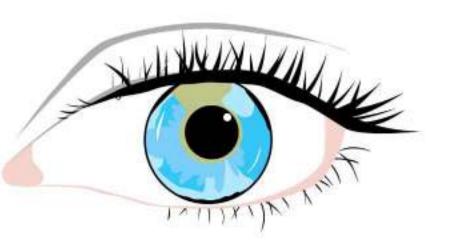
• Речовина, що розчиняється, розпадається на молекули, які перемішуються з молекулами













Властивості розчинів

Розчин має водночас деякі **властивості речовини, яку розчиняють** (наприклад, смак, колір) і певні **властивості розчинника** (текучість, збереження об'єму).

Речовини, які не розчиняються у воді (пісок, глина, ошурки заліза), називають нерозчинними.

Частинки таких речовин зависають у воді і з часом осідають.





Вилий в склянку з водою чайну ложечку олії.

Що відбувається?





Досліди

Спробуй занурити у воду камінчик, пісок, цвях.

Розкажи, що сталося.









Пригадай!



Дифузія – самовільне перемішування речовин унаслідок взаємного проникнення частинок однієї речовини в іншу.



Що вища температура, то швидше відбувається дифузія. Це тому що, за вищої температури молекули речовин рухаються швидше.



Фізкультхвилинка





Запам'ятай

• Що впливає на швидкість розчинення?



Щоб прискорити розчинення цукру, потрібно помішати суміш, або подрібнити цукор. На швидкість розчинення впливає температура.



Як ти гадаєш..?



Чи розчиниться цукор, якщо його в склянку додати надто багато?





Довідничок



Розчин в якому розчинено так багато речовини, що більше розчинитися не може, називають насиченим.



Робота в підручнику

Прочитайте текст та розгляньте малюнки №66 в підручнику.



Якщо до склянки з цукром всипати надто багато цукру, то його кристалики перестануть розчинятися, скільки б ми не перемішували суміш.

Не можна розчинити будь-яку кількість солі, цукру чи іншої речовини у воді.

Розчин, у якому розчинено так багато речовини, що більше розчинитися не може, називають насиченим. Але якщо підігріти суміш, то цукор знову почне розчинятися: що вища температура розчинника, то більше речовини він

розчиняє. Якщо розчин охолоджувати, почнуть з'являтися кристалики – цукор кристалізується.











Поміркуй

Чи є у природі чисті рідини?

У природі немає чистих рідин.

У звичайній воді, яку ми п'ємо, розчинені мінеральні солі. Вони мають величезне значення для організмів. Тривале вживання води, що не містить розчинених солей (дощової, з гірських потоків), може призвести до захворювання.

Які розчини є у тебе на кухні?

У тебе на кухні є (столовий оцет, компот, сік, мінеральна і питна вода), і в твоїй домашній аптечці є (нашатирний спирт, перекис водню, зеленка).

Для консервування овочів і фруктів застосовують водні розчини кухонної солі та цукру.





Домашне завдання



Підручник § 15, с. 57-61, опрацювати матеріал; с.61 запитання 1,3 (усно); додатк. 4,5.

Зворотній зв'язок Human або ел. пошта valentinakapusta55@gmail.com



Практична робота

Досліди розчинність деяких речовин.





Рефлексія «Мій настрій». Обери емотикон, який відповідає твоєму настрою в кінці уроку

Я з усім упорався





Мене урок засмутив



Свій настрій залишу в секреті







Було складно та нічого не зрозуміло



Більше сміху ніж навчання



Чекаю наступний урок



Використані джерела

• https://vsimpptx.com/author/piznayemo-prirodu-d-bida-t-gilberg-ya-kolisnik-5-klas

Підручник https://pidruchnyk.com.ua/1718-piznaiemo-pryrodu-bida-5-klas.html