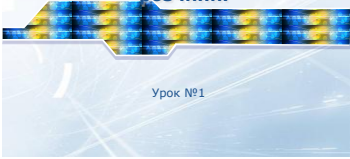
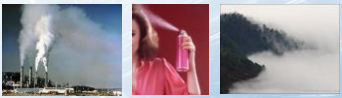
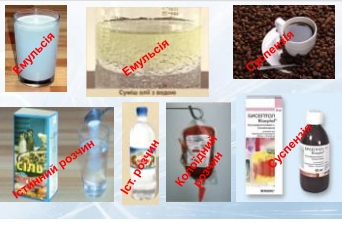
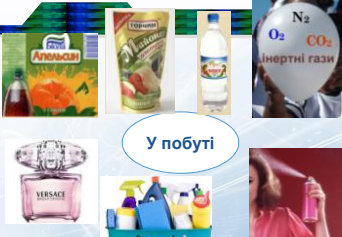
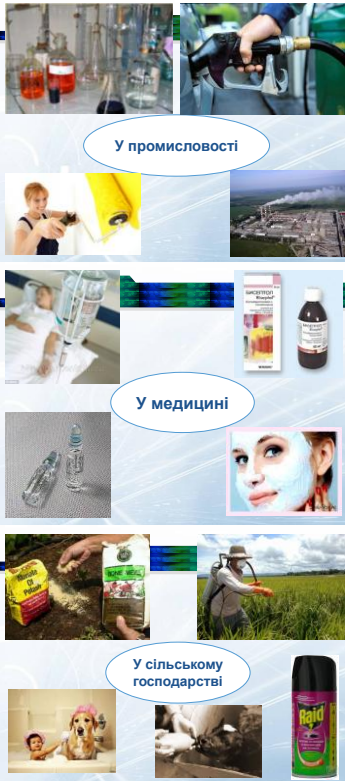


Значення розчинів у природі й життєдіяльності людини. Поняття про дисперсні системи, колоїдні та істинні розчини.  Урок №1	Урок №1 Тема: Значення розчинів у природі й життєдіяльності людини. Поняття про дисперсні системи, колоїдні та істинні розчини. Мета: формувати поняття про розчини як багатокомпонентні системи. Ознайомити з класифікацією розчинів. Показати значення розчинів у природі та життєдіяльності людини. Сформувані поняття про дисперсні системи. Обладнання: мультимедійна презентація до уроку, підручник «Хімія. 9 кл.» Попель П.П., парфуми, лак в аерозольній упаковці, балончик із фарбою, аерозоль «Інгаліпт», 3 склянки з водою, крейда, цукор, олія. Тип уроку: вивчення нового матеріалу.
	Хід уроку I. Мотивація навчальної діяльності. В житті ви не раз зустрічалися із поняттям «розчин». Що ви розумієте під цим поняттям? Мета уроку: з'ясувати, що таке розчин та дисперсна система; яке значення вони мають у житті людини; познайомитися з класифікацією дисперсних систем.
	II. Вивчення нового матеріалу. <i>Вид роботи «Мозковий штурм».</i> Якщо одна речовина сильно подрібнена і рівномірно розподілена в іншій речовині, то виникає дисперсна система. Дисперсні системи оточують нас всюди. Наведіть приклади.
	Дисперсійними називають такі фізико-хімічні системи, в яких диспергована (подрібнена) речовина перебуває у вигляді дуже дрібних частинок в іншій речовині (дисперсійному середовищі). Дисперговані речовини можуть перебувати в різних агрегатних станах. Яких? (газ, рідина, тверда речовина) Дисперсійне середовище також може бути в різних агрегатних станах.

Види дисперсних систем. <i>Аерозолі – дисперсні системи, що містять подрібнені частинки (тверді або рідкі) розподілені у газовому середовищі.</i> Дим Лак Туман 	Усі ці дисперсні системи можна класифікувати за їх зовнішнім виглядом, властивостями, розмірами частинок. Аерозолі – дисперсні системи, що містять подрібнені частинки (тверді або рідкі) розподілені у газовому середовищі. Наприклад, туман, дим, лак для волосся, балон з отрутохімікатами, «Інгаліпт», парфуми.
 Дисперсні системи Грубодисперсні (завислі) Розмір частинок більше 100 нм Колійні (кол) Розмір частинок від 1 до 100 нм (кислоти, чай, розчини білка курячого яйця) Істинні розчини Розмір частинок менше 1 нм (розчин солі у воді) Суспензії в рідкій твердому речовині (суміш глини і води) Емульсії в рідкій частинці іншої рідини (молоко, олія і вода)	Дуже велику роль мають в житті людини дисперсні системи, де середовищем є не газ, як у аерозолях, а вода. Такі системи, залежно від розмірів частинок поділяють на три групи.
Вкажіть вид дисперсної системи 	Визначте вид дисперсної системи: 1. Молоко – емульсія 2. Суміш води та олії – емульсія 3. Кава – суспензія 4. Розчин солі у воді – істинний розчин 5. Оцет – істинний розчин 6. Сироп «Бісептол» – суспензія
Значення дисперсних систем  У побуті У природі У промисловості У сільському господарстві У медицині  У природі  У побуті	З'ясуємо, яке значення мають дисперсні системи у нашому житті. Запишіть схему і наведіть до неї приклади.

 У промисловості У медицині У сільському господарстві	
	III. Узагальнення й систематизація знань 1. Що називається дисперсною системою? 2. Що таке диспергована речовина? 3. Що таке дисперсійне середовище? 4. Які дисперсні системи ви знаєте?
Прокоментуйте вірші: Завжди будем пам'ятати, Щоб воду мінеральну мати Потрібно CO₂ нам розчиняти. А щоб людину з стану неспритомості підняти, Треба водний розчин амоніаку застосувати. Щоб каву, чай посолодити. Потрібно цукор розчинити. І їжу ми не зможемо зварити Без того, щоб її не посолити.	Прокоментуйте вірші: 1. Завжди будем пам'ятати, Щоб воду мінеральну мати Потрібно CO₂ нам розчиняти. А щоб людину з стану неспритомості підняти, Треба водний розчин амоніаку застосувати. (CO₂ та NH₃ - істинні розчини, які застосовує людина) 2. Щоб каву, чай посолодити. Потрібно цукор розчинити. І їжу ми не зможемо зварити Без того, щоб її не посолити.
Яка дисперсна система утворюється, якщо у воді перемішати: •Бензин •Оцет •Крейду •Кухонну сіль •Глину •Лимонну кислоту •Олію	Яка дисперсна система утворюється, якщо у воді перемішати: 1. Бензин (емульсія) 2. Оцет (істинний розчин) 3. Крейду (суспензія) 4. Кухонну сіль (істинний розчин) 5. Глину (суспензія) 6. Лимонну кислоту (істинний розчин) 7. Олію (емульсія)

Домашнє завдання:

§ 4 (с. 18, 22-23) – вивчити

Домашнє завдання:

§ 4 (с. 18, 22-23) – вивчити