Тема 34: Обчислення масової частки і маси розчиненої речовини в розчині.

1. Чи є важливим вміння обчислювати масову частку і масу розчиненої речовини в розчині?
2. Чому дорівнює густина води?
3. Запишіть формулу, за якою можна визначити масу води, якщо відомо її об’єм?
4. Чому дорівнює маса 20 мл води?
5. Чому дорівнює маса розчину, виготовленого з 30 г солі та 50 мл води?
6. Чому дорівнює маса розчину, виготовленого з 10 г солі та 30 г води? *(4*
7. Запишіть формулу, за якою можна обчислити масову частку розчиненої речовини в розчині?
8. Густина розчину – 1,1 г/мл. Чому дорівнює маса 100 мл такого розчину?
9. Чому дорівнює масова частка розчиненої речовини в 200 г розчину, що містить 40 г цукру?
10. Чому дорівнює масова частка розчиненої речовини в 100 г розчину, що містить 5 г солі?
11. Яку масу соди містить 400 г 1% розчину?
12. Яка маса води міститься в 100 г 20% розчину?

Тема 35: Виготовлення розчину.

1. Яку дію виконують найпершою про виготовленні розчину з певною масовою часткою розчиненої речовини?
2. За допомогою якого приладу зважують розчинену речовину?
3. За допомогою якого хімічного посуду вимірюють об’єм води?
4. Яку воду використовують для виготовлення водних розчинів?
5. Навіщо потрібна у цьому процесі скляна паличка чи ложечка?
6. Чи можна виготовлений розчин зберігати у відкритій посудині?
7. З якого матеріалу, найчастіше, виготовлений посуд, у якому зберігають розчини?
8. Чи потрібна на ємностях, де зберігаються розчини, етикетка із зазначенням вмісту?
9. Як зручніше готувати воду для виготовлення розчину: зважувати чи відміряти об’єм?
10. З якою метою суміш перемішують при виготовленні розчину?
11. Як називають набір інструкцій, що описують порядок дій виконавця для досягнення результату вирішення завдання?
12. Яка маса солей міститься в 1 л води з Мертвого моря?

Тема 36: Взаємодія води з оксидами. Поняття про основи, кислоти, індикатори.

1. Запишіть формулу негашеного вапна
2. Якою речовиною негашене вапно гасять?
3. Запишіть формулу гашеного вапна.
4. До якого типу належить реакція взаємодії кальцій оксиду з водою?
5. Як називають речовини, утворені атомами металічних елементів та однією або кількома гідроксогрупами?
6. Запишіть загальну формулу основ.
7. Як називають основи, що розчиняються у воді?
8. Як називають речовини, що змінюють своє забарвлення під дією кислот чи лугів?
9. Які індикатори ви знаєте? *Я*к називають речовини, молекули яких складаються з атомів Гідрогену та кислотного залишку?
10. *Д*о якого типу відносять реакції взаємодії оксидів неметалічних елементів з водою?
11. Як називають продукти взаємодії води з оксидами металічних чи неметалічних елементів?