1. Читаємо текст п14.
2. Випишіть визначення хімічного явища**.**

**Хімічне явище – це** явища, за яких одні речовини перетворюються на інші.

Зміни, унаслідок яких руйнуються одні й утворюються інші речовини, називають хімічними явищами, або **хімічними реакціями**.

1. **Читаємо про ознаки хімічних явищ.** Уважно розглядаємо мал50, 51, 52. На них зображено ознаки хімічних явищ, або в науці їх називають хімічними реакціями.
2. Прочитайте про горіння. Чому це явище небезпечне? Хімічні явища, що супроводжуються виділенням світла й тепла, дістали назву горіння.

Щоб відбулося горіння, необхідні дві умови. Перша умова - це вільний доступ повітря. Друга умова - горіння розпочинається, якщо температура досягає температури займання речовини.

1. Як люди навчились використовувати хімічні реакції? Випишіть приклади.
2. **Підсумки**

• Хімічні явища (хімічні реакції), на відміну від фізичних, супроводжуються руйнуванням одних речовин і утворенням інших.

• Про хімічне явище свідчать виділення газу, випадання осаду, зміна кольору, поява світла і тепла.

• Людина навчилася керувати хімічними явищами - тривалий час здійснювати корисні та уповільнювати чи призупиняти шкідливі.

1. Дом\\завдання. Вивчити п14. Виконати завдання №5, 6 письмово.

Тема уроку: Хімічні явища, їх ознаки. Горіння. Гниття. 

ХІД УРОКУ

 Отже, ви  вже знаєте, що явища бувають фізичні і хімічні. При фізичних явищах змінюється форма, агрегатний стан речовини, а при хімічних – склад речовини. **Хімічне явище – це хімічна реакція**. Потрібно знати ознаки хімічних реакцій та уміти визначати хімічні реакції за цими ознаками. Хімія – наука експериментальна

Зробимо висновки:

 при фізичному явищі змінюється форма тіла, агрегатний стан речовини, але сама речовина не змінюється. А при хімічному явищі змінюється склад речовини і його властивості, тобто змінюється речовина. Якими ж зовнішніми ефектами супроводяться  хімічні явища? Це зміна кольору, випадання осаду, виділення газу, поява запаху, виділення або поглинання тепла, виділення світла.

Запис в конспект :

Зміни, що відбуваються з речовиною в результаті хімічних явищ, описуються хімічними реакціями. Ознаки хімічної реакції ми з'ясували.  А які ж умови необхідно створити, щоб відбулася хімічна реакція? Це наявність речовини, перемішування, подрібнення, зіткнення речовин, зміна температури і тиск ( для газів).

Станьте дослідниками природи

Висушіть шкаралупу двох курячих яєць та подрібніть їх. Отриманий порошок розділіть на дві частини і помістіть його у дві прозорі посудини. В одну налийте 2 столові ложки води, у другу — стільки ж оцту. Спостерігайте за змінами в обох посудинах. У якій із них відбулося хімічне явище? Як ви про це дізналися?

*Вправа «Знайди помилку»*

Повернувшись додому з уроку хімії, учень подумав: «Як же багато навколо нас хімічних явищ! Наприклад: а) іде тепло від батареї опалення; б) закипає вода у чайнику ; в) горять іменинні свічки; г) мама «гасить» соду оцтом, готуючи тісто; д) олійна фарба висихає на повітрі; е) скисає молоко, не випите кішкою; ж) після додавання цукру чай стає солодким; з) з відкритої пляшки «Фанти» виділяються бульбашки газу; и) на цвяхах з´являється іржа». Допоможіть учневі розібратися, які процеси хімічні, а які фізичні.

  Вогонь та процес гниття

Хімічні явища, що супроводжуються виділенням світла й тепла, дістали назву горіння. Реакції горіння – це взаємодія простих і складних речовин з киснем. Необхідні 2 умови – вільний доступ кисню, температура речовини досягає температури її займання.

Гниття як хімічне явище подібне до горіння, однак при ньому відділяється лише тепло. Може бути корисним і шкідливим.

Логічні завдання з теми "Фізичні і хімічні явища".

  1. Взимку  стало  холодати

І  ставок  вже  не  пізнати:

Там,  де  була  рідина,

Лиш  дзеркальна  площина.

Що  за  диво  кристалічне?

Це  фізичне  чи  хімічне?   (фізичне)

2. В  нас  в  дворі  живе  корова.

Молоко  п'єм  для  здоров'я.

А  побуде  в  теплій  хаті-

Будем  сир  й  сметану  мати.

Що  за  наслідок  логічний?

Він  фізичний  чи  хімічний   (хімічний)

3. На  вогні  пластинка  мідна

Почорніла,  вірогідно.

Що  за  явище  незвичне?

Це  фізичне  чи  хімічне   (хімічне)

2. Якими зовнішніми ефектами супроводжуються такі перетворення?

    а) горить вугілля (виділення тепла, світла, зміна кольору);

     б) квашення капусти (виділення газу);

     в) кип'ятіння води в чайнику (випадання осаду солей);

     г) протухання яйця (поява запаху як наслідок виділення газу).

3. Які явища відбуваються при утворенні карамелі з цукру- фізичне-    плавлення цукру, хімічне- розклад цукру.

7. Домашнє завдання             Прочитати параграф №14, міні-проект.

Творче завдання: навести приклади хімічних реакцій, з якими ви зустрічаєтеся в побуті, і описати явища, які їх супроводжують.