

Діагностична робота

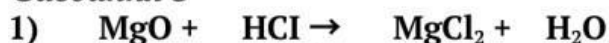
Тема 4. Моделюємо фізичні та хімічні явища.

1. Явища, під час перебігу яких не відбуваються зміни хімічного складу речовин:
фізичні; хімічні; географічні; біологічні.
2. До фізичного явища належить:
спалювання деревини; скисання молока;
випаровування води; іржавіння заліза.
3. Вкажіть хімічні явища:
спалювання деревини; поширення запаху;
бродіння соку; утворення туману.
4. Речовини, які утворюються в результаті реакції:
реагенти; продукти реакції;
суміші; компоненти.
5. У схемі реакції $\text{Mg} + \text{Cl}_2 = \text{MgCl}_2$ продуктом реакції є :
Mg; Cl_2 ; MgCl_2 ; 2.
6. Реакції, під час яких з одного реагента утворюються два і більше називаються:
сполучення; заміщення; обміну; розкладу

Завдання 7 Вставити пропущені слова

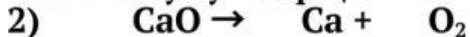
1. Хімічне рівняння — це запис хімічної реакції за допомогою _____
реагентів і продуктів, який відповідає закону збереження маси речовин.
2. Закон збереження читається: Маса вихідних речовин (реагентів) дорівнює _____ реакції.
3. Ознакою реакції взаємодії соди і оцту є _____.

Завдання 8



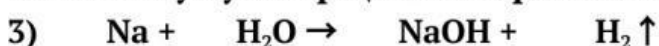
Вкажіть тип реакції _____

Вкажіть суму коефіцієнтів перед реагентами _____



Вкажіть тип реакції _____

Вкажіть суму коефіцієнтів в рівнянні _____



Вкажіть тип реакції _____

Вкажіть суму коефіцієнтів в правій частині рівняння _____

Завдання 7. Урівняти схеми хімічних реакцій

