

Część I: Opis lekcji (po co ta lekcja)

Temat lekcji: Łączenie atomów. Równania reakcji. - powtórzenie wiadomości.

1. Zagadnienia związane z tematem lekcji:
 - a. Wiązanie chemiczne
 - b. Kationy, aniony, jony
 - c. Substraty,
 - d. Produkty,
 - e. Masa.
 - f. Współczynniki i indeksy stechiometryczne
2. Informację, co uczeń powinien wiedzieć i jakie umiejętności posiadać:
 - a. Znać treść prawa zachowania masy i rozumieć, co ono oznacza
 - b. Umiejętność rozwiązywania zadań dotyczących prawa zachowania masy
 - c. Rozumieć pojęcie współczynnika i indeksu stechiometrycznego
3. Jakiej informacji zwrotnej oczekuje nauczyciel:
 - a. Wykonanie notatki, przygotowanie do kartkówki
4. Informację o materiałach, z których mogą korzystać uczniowie:
 - a. Podręcznik do chemii dla klasy 7, wydawnictwo Nowa Era

Część II: Notatka.

Temat: Łączenie atomów. Równania reakcji. - powtórzenie wiadomości.

1. Omów rodzaje wiązań chemicznych
Wpisz rozwiązanie (na podstawie lekcji online lub podręcznika)
2. Co to są kationy i aniony?
Wpisz rozwiązanie (na podstawie lekcji online lub podręcznika)
3. Jak wpływa rodzaj wiązania na właściwości chemiczne związku chemicznego?
Wpisz odpowiedź (na podstawie podręcznika)
4. Które pierwiastki występują w postaci cząsteczek? (str 112)
Wpisz odpowiedź (na podstawie podręcznika)
5. Co to jest wartościowość pierwiastka chemicznego?
Wpisz odpowiedź (na podstawie podręcznika)
6. O czym mówi prawo stałości składu związku chemicznego?
7. O czym mówi prawo zachowania masy?
Wpisz odpowiedź (na podstawie podręcznika)

Część III: Zadanie domowe..

Przygotuj się do sprawdzenia wiedzy na kolejnej lekcji w środę.

Powodzenia

Jacek Kubinka