

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 osiąść:
 - 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. Odpowiedź ustna za tydzień
4. Informację o materiałach, z których mogą korzystać uczniowie:
 - a. Podręcznik do chemii dla klasy 7, wydawnictwo Nowa Era
 - b. Własny zeszyt

Część II. Przykładowe pytania (pytam całą lekcję za tydzień, pytania pokazują rodzaj pytania, treść może dotyczyć innych związków)

!!!Dzisiejszą godzinę lekcyjną wykorzystaj na gruntowną powtórkę!!!

1. Podaj wzór chlorku sodu, jaki rodzaj wiązania tam występuje, dlaczego taki?
2. Wiązanie jonowe występuje, gdy ... przykład
3. Wiązanie kowalencyjne występuje, gdy... przykład
4. O czym informuje nas indeks stechiometryczny?
5. Ustal indeksy stechiometryczne dla podanego związku chemicznego np.
6. Uzgodnij równanie reakcji chemicznej zapisane na ekranie.
7. Jaka jest wartościowość podanego pierwiastka z grupy ...
8. Zapisałem wzór CO_2 . Jaki to rodzaj wzoru chemicznego?
9. Jakie są rodzaje wzorów chemicznych? (str 130)
10. 3 symbole - podaj nazwy (na symbol 5 sekund)
11. 3 nazwy - podaj symbole (na nazwę 5 sekund)
12. O czym informuje nas wzór strukturalny?
13. O czym informuje nas wzór sumaryczny?
14. Podam na ekranie wzór związku chemicznego, podaj jego nazwę (str 135 – dół strony)
15. O czym informuje nas prawo stałości składu np. w CO_2 ?
16. O czym informuje nas prawo zachowania masy?
17. W ciągu 20 minut wyślij rozwiązanie zadania, które widzisz na ekranie (zadanie dotyczące prawa zachowania masy)

18.Zadanie 3/158 (kationy i aniony)

Powodzenia

Jacek Kubinka