

Część I: Opis lekcji (po co ta lekcja)

Temat lekcji: Stężenie procentowe roztworu.

1. Zagadnienia związane z tematem lekcji:
 - a. Stężenie procentowe
 - b. Masa roztworu
 - c. Zależność stężenia od rozpuszczalnika i substancji rozpuszczonej
2. Informację, co uczeń powinien wiedzieć i jakie umiejętności osiąść:
 - a. Co to jest stężenie procentowe?
 - b. W jaki sposób obliczyć stężenie procentowe?
 - c. Od czego zależy rozpuszczalność substancji
3. Jakiej informacji zwrotnej oczekuje nauczyciel:
 - a. Stopień opanowania treści lekcji zostanie zweryfikowany w czasie lekcji online
4. Informację o materiałach, z których mogą korzystać uczniowie:
 - a. Podręcznik do chemii dla klasy 7, wydawnictwo Nowa Era
 - b. Własny zeszyt
 - c. Lekcja online

Część II. Notatka

Temat: Stężenie procentowe roztworu.

1. Co to jest stężenie procentowe?

Stężenie procentowe roztworu (C_p) to liczba gramów substancji rozpuszczonej w 100 g roztworu.

2. W jaki sposób obliczyć stężenie procentowe roztworu?

$$C_p = \frac{m_s \cdot 100\%}{m_r}$$

gdzie:

C_p – stężenie procentowe roztworu, %,

m_s – masa substancji rozpuszczanej, g,

m_r – masa roztworu, g.

3. Co to jest masa roztworu?

Masa roztworu jest równa sumie masy wody (rozpuszczalnika) i masy substancji rozpuszczanej:

$$m_r = m_w + m_s$$

4. Analiza przykładów – lekcja online

Część III. Zadanie domowe

Przeanalizuj zadania z dzisiejszej lekcji.

Powodzenia

Jacek Kubinka