

Część I: Opis lekcji (po co ta lekcja)

Temat lekcji: Rozpuszczalność substancji rozwiązywanie zadań.

1. Zagadnienia związane z tematem lekcji:
 - a. Rozpuszczalność substancji
 - b. Krzywa rozpuszczalności
 - c. Roztwór nasycony
 - d. Roztwór nienasycony
2. Informację, co uczeń powinien wiedzieć i jakie umiejętności osiąść:
 - a. Co to jest krzywa rozpuszczalności?
 - b. Od czego zależy rozpuszczalność substancji
3. Jakiej informacji zwrotnej oczekuje nauczyciel:
 - a. Rozmowa lub kartkówka
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: Rozpuszczalność substancji – rozwiązywanie zadań.

1. Analiza zadania domowego – zadanie 1 i 2 / 183

2. Rozwiązywanie zadań z podręcznika

3/183

Oblicz, ile gramów jodku potasu KI trzeba dodatkowo rozpuścić w 100 g wody po jej ogrzaniu z temperatury 10°C do temperatury 30°C, aby roztwór nadal był nasycony.

4/183

Oblicz, ile gramów chlorku potasu KCl wykrystalizuje po ochłodzeniu roztworu nasyconego z temperatury 90°C do temperatury 50°C, jeśli do sporządzenia roztworu użyto 100 g wody.

Część III. Zadanie domowe

Przeanalizuj zadania z dzisiejszej lekcji.

Powodzenia

Jacek Kubinka