



Програма за изпит по Химия и опазване на околната среда – 7 клас

Задължителна подготовка

1. Химична символика

- 1.1 Относителна атомна маса. Относителна молекулна маса
- 1.2 Свойства на веществата. Метали и неметали
- 1.3 Химични реакции. Химично заместване
- 1.4 Свойства на веществата. Химични реакции
- 1.5 Химични знаци
- 1.6 Химични формули
- 1.7 Наименования на вещества
- 1.8 Валентност
- 1.9 Съставяне на химични формули на бинарни съединения
- 1.10 Масова част
- 1.11 Химични уравнения
- 1.12 Съставяне и изравняване на химични уравнения

2. Метали. Натрий и съединенията му

- 2.1 Натрий
- 2.2 Натриева основа
- 2.3 Основи
- 2.4 Характерни свойства на основите
- 2.5 Описателна характеристика на химичния елемент натрий
- 2.6 Алкална група. Прости вещества на алкалните елементи
- 2.7 Химични съединения на алкалните елементи
- 2.8 Значение и приложение на алкалните елементи
- 2.9 Описателна характеристика на алкалните елементи

3. Неметали. Хлор и съединенията му

- 3.1 Хлор
- 3.2 Хлороводород. Солна киселина
- 3.3 Алкални хлориди
- 3.4 Киселини
- 3.5 Описателна характеристика на химичния елемент хлор
- 3.6 Халогенна група. Прости вещества на халогенните елементи
- 3.7 Химични съединения на халогенните елементи
- 3.8 Значение и приложение на халогенните елементи
- 3.9 Описателна характеристика на халогенните елементи

4. Периодичен закон и Периодична таблица

- 4.1 Видове прости вещества
- 4.2 Видове химични съединения
- 4.3 Периодичен закон и периодична система на химичните елементи
- 4.4 Закономерности в Периодичната система (таблица)