

Урок 01. Классификация химических соединений

Химия · 9 класс · Рабочий лист · Усложнённые задания

Дата: _____

Имя (по желанию): _____

Как работать. Решай ручкой, около 30 минут, без подсказок и без экрана. Определяй класс по составу вещества. Не стирай черновое решение: по нему видно, как ты рассуждал. Если застрял, оставь вопрос на полях.

1 Объясни своими словами

●●○ ★ 2

Определи класс каждого вещества (основный, кислотный или амфотерный оксид, основание, кислота, соль): Na_2O , SO_3 , Al_2O_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, HNO_3 , K_3PO_4 , H_2SO_3 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$.

Запиши ответ своими словами

Ответ: _____

2 Задача

●●○ ★ 2

Составь формулы: а) оксид фосфора(V); б) гидроксид алюминия; в) сульфат железа(III); г) азотная кислота.

Решение

Ответ: _____

3 Задача

●●○ ★ 2

Найди степень окисления серы в веществах H_2SO_4 , Na_2SO_3 и Na_2S . В каком из них сера может быть только окислителем, а в каком — только восстановителем?

Решение

Ответ: _____

4 Объясни своими словами

●●● ★ 3

В каждом ряду найди лишнее вещество и объясни выбор: а) NaOH , KOH , Ca(OH)_2 , H_2SO_4 ; б) Na_2O , CaO , SO_2 , MgO .

Запиши ответ своими словами

Уровень задания: ● — базовый, ●● — средний, ●●● — повышенный. Рабочий лист предназначен для самостоятельного решения. Ключ хранится у преподавателя.