

Степень окисления

Зачем тебе это: Степень окисления - школьный «счёт заряда»: по ней составляют формулы и видят, кто окислитель.

ФИО

Класс

Дата

Правило

Степень окисления - Условный заряд атома в соединении при ионной модели связей. Правила 8 класса. Фтор всегда -1 . Кислород обычно -2 , кроме пероксидов (в H_2O_2 кислород -1) и соединения с фтором. Водород обычно $+1$, в гидридах металлов (NaH) -1 . Щелочные...

Must * образец -> пропуски -> сам

Образец - готовый разбор

1. Формула H_2O . О обычно -2 , Н обычно $+1$.

2. Проверка: $2 * (+1) + (-2) = 0$.

3. Степени: Н $+1$, О -2 .

Найди степень серы в H_2SO_4 .

$2 * (+1) + x + 4 * (-2) = 0$.

$2 + x - 8 = 0 \rightarrow x =$ _____ .

Степени углерода в CO и CO₂. Степень Cr в K₂Cr₂O₇ (К $+1$, О -2).

Впиши в пустые ячейки: Верно / уточи. Строк: 3. Банка нет - опирайся на образец сверху.

Утверждение	Верно / уточи
Правила 8 класса. Фтор всегда -1 . Кислород обычно -2 , кроме...	
Примеры. H_2SO_4 : Н $+1$, О -2 , тогда S = $+6$, потому что $2 * (+1) + x + \dots$	
По степени окисления составляют формулы оксидов и видят...	

Should * найди ошибку и поставь пары

Прочитай фразу в рамке. Заполни два поля: в чём ошибка и как сказать верно. По одному предложению в каждое.

Одноклассник сказал: «Степень окисления кислорода всегда –2, и это настоящий заряд иона».

В чём ошибка? (одно предложение)

Как сказать верно? (одно предложение)

К каждой карточке слева (А-Г) подбери номер справа (1-4). Впиши 4 пары в строку «Пары», как А-3. Стрелки не рисуй.

А. Простое вещество	1. S +6
Б. H ₂ O	2. Степень 0
В. CO ₂	3. C +4
Г. H ₂ SO ₄	4. H +1, O –2

Впиши номера в строку «Пары», пример А-3:

А - _____ **Б** - _____ **В** - _____ **Г** - _____

Could * если Must уже легко

2Na + Cl₂ -> 2NaCl. Ученик: «это не ОВР, просто соль получилась».

Расставь степени и укажи окислитель и восстановитель.

Какое правило темы здесь сработало? Одним предложением.

ТБ: Соблюдайте правила кабинета химии.

Выход

☐ Must готов

☐ Should готов

☐ Could готов

Следующий шаг:
