

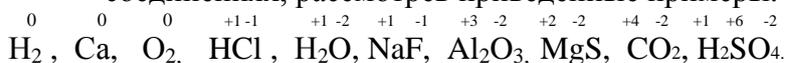
Задание по предмету «Химия» 8 класс

Основные моменты урока:

<https://resh.edu.ru/subject/lesson/3121/main/>

№	Тема	Знать	Проверочная письменная работа
2	Окислительно-восстановительные реакции	Степень окисления	Решить задание

1. Вспомните правила расчета степеней окисления химических элементов в соединениях, рассмотрев приведенные примеры.



Если испытываете затруднения, то обратитесь к учебнику (§17)

2. Дополните фразы, вписав недостающие слова или словосочетания (выполняйте вместе с напарником)

- Степень окисления (С.О.)– это _____ заряд элемента в соединении, вычисленный на основе предположения, что все соединения состоят из _____.
- С.О. может иметь _____, _____ или _____ значения.
- В простых веществах и свободных атомах С.О. равна _____.
- Металлы в соединениях всегда имеют _____ С.О., для металлов главных подгрупп С.О. равна _____.
- Фтор во всех соединениях имеет С.О. _____.
- Кислород почти всегда имеет С.О. _____.
- Водород в соединениях с неметаллами имеет С.О. _____, с металлами _____.
- В бинарных соединениях элемент с большей электроотрицательностью имеет _____ С.О., с меньшей электроотрицательностью - _____ С.О.
- В соединениях суммарное значение степеней окисления равно _____.

3. Расставьте степени окисления элементов в соединениях
 $\text{SO}_2, \text{N}_2, \text{KH}, \text{P}_2\text{O}_5, \text{HF}, \text{Al}_2\text{S}_3, \text{SO}_3, \text{Mg}, \text{NO}, \text{CaCl}_2, \text{S}, \text{ZnO}, \text{H}_2\text{S}, \text{HNO}_3$