

| | | | | | |
|---|--|--|--|-----------------------------------|----------------------------|
| Тема урока. | Степень окисления. | | | | |
| Определение | Степень окисления – это заряд, приобретаемый элементом в соединении в результате полной отдачи или принятия электрона. | | | | |
| Правила: | 1. Степень окисления элемента в простом веществе равна 0. ▶ H_2^0 ; O_2^0 ; F_2^0 ; Cl_2^0 ; Ca^0 | | | | |
| | 2. Степень окисления некоторых элементов в соединении: ▶ O^{-2} H^{+1} | | | | |
| | 3. Степень окисления металла совпадает с его валентностью: Na^{+1} ; K^{+1} ; Ca^{+2} ; Mg^{+2} ; Ba^{+2} ; Al^{+3} . | | | | |
| | 4. Сумма степеней окисления элементов в соединении, с учетом коэффициентов, равна 0. | | | | |
| Правила составления химической формулы: | На первом месте находится элемент с положительной степенью окисления. На последнем месте находится элемент с отрицательной степенью окисления. H_2O , H_2SO_4 | | | | |
| Нахождение степени окисления элементов в сложном веществе. | KMnO_4 | Cr_2O_3 | H_3PO_4 | $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ | $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ |
| ▶ Закрепление: | Fe_2O_3 , Na_2SO_4 , CaSiO_3 , CrCl_3 , $\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$ | | | | |
| Тема урока: | Бинарные соединения. | | | | |
| Оксиды – это сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород. $\text{Э}_x\text{O}_y$ | | | | | |
| Номенклатура оксидов: | 1. Записать слово «оксид». 2. Записать название элемента. 3. Указать валентность элемента в случае если это: - неметалл; - металл из побочной подгруппы. Пример: | | | | |
| | Na_2O – оксид натрия | P_2O_5 – оксид фосфора (V) | Fe_2O_3 – оксид железа (III) | | |
| ▶ Закрепление: | 1. FeO – 2. K_2O – 3. CaO – 4. P_2O_3 – 5. Cl_2O_7 – 6. CuO – 7. SiO_2 – 8. Cr_2O_3 – 9. N_2O_3 – 10. Li_2O – 11. N_2O_5 – | 12. SO_3 – 13. Al_2O_3 – 14. Cu_2O – 15. SO_2 – 16. BaO – 17. B_2O_3 – 18. Br_2O_7 – 19. MgO – 20. CO_2 – | | | |