

**A24 ОВР**

15.9*	В водных растворах сульфид натрия: 1) проявляет только окислительные свойства; 2) проявляет только восстановительные свойства; 3) проявляет как окислительные, так и восстановительные свойства; 4) не проявляет окислительно-восстановительных свойств
15.10*	Процесс окисления – это: 1) $\text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{CO}_2$ ; 2) $\text{Al}_4\text{C}_3 \rightarrow \text{CH}_4$ ; 3) $\text{CO}_2 \rightarrow \text{CO}$ ; 4) $\text{CH}_4 \rightarrow \text{CO}_2$
15.11*	Среди перечисленных реакций: $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ ; $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$ ; $8\text{HI} + \text{H}_2\text{SO}_4 = 4\text{I}_2 + \text{H}_2\text{S} + 4\text{H}_2\text{O}$ ; $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + 2\text{HCl}$ число окислительно-восстановительных реакций равно: 1) 1; 2) 2; 3) 3; 4) 4
15.13	В реакции меди с концентрированной серной кислотой восстановителем является: 1) $\text{Cu}^{2+}$ ; 2) $\text{SO}_4^{2-}$ ; 3) $\text{H}^+$ ; 4) $\text{Cu}^0$
15.14	В реакции оксида вольфрама (VI) с водородом окислителем является: 1) $\text{W}^{+6}$ ; 2) $\text{H}^0$ ; 3) $\text{O}^{-2}$ ; 4) $\text{W}^0$
15.16	Укажите степень окисления окислителя в химической реакции, схема которой $\text{HCl} + \text{MnO}_2 = \text{Cl}_2 + \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ : 1) +2; 2) -2; 3) -1; 4) +4

**A4 Степень окисления и валентность**

15.1	Степень окисления не может иметь значение: 1) +7; 2) 0; 3) -1,5; 4) -18
15.4	Степень окисления молибдена в ионе $\text{MoO}_4^{2-}$ равна: 1) +4; 2) +6; 3) -4; 4) -6
15.5	Степень окисления железа +3 в соединении: 1) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ ; 2) $\text{FeCl}_2$ ; 3) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ ; 4) $\text{K}_2\text{FeO}_4$
15.6	Отрицательная степень окисления у атома серы в соединении: 1) $\text{NaHS}$ ; 2) $\text{NaHSO}_3$ ; 3) $\text{NaHSO}_4$ ; 4) $\text{SO}_2$
15.7*	Постоянную степень окисления в соединениях имеет атом элемента: 1) Cl; 2) C; 3) Cu; 4) Na
15.8*	Наивысшая степень окисления иода в соединении: 1) KI; 2) KIO; 3) KIO <sub>3</sub> ; 4) KIO <sub>4</sub>