

9 класс.

Тест по химии. Ответы

Номер задания	Ответ	Решение
A1	4	$\text{Э}_2\text{S}_3 \rightarrow (52/x) : (48/32) = 2:3 ; x=52$; следовательно молярная масса элемента 52 моль/л, этот элемент-хром
A2	1	Средняя молярная масса рассчитывается $M = (0,5 \cdot 30 + 46 + 0,5) / (0,5 + 0,5) = 38$ (г/моль)
A3	3	В оксиде хлора степень окисления хлора- (+7), такая же степень окисления в перхлорате натрия
A4	2	$6\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}_2\text{O}_3 = 2\text{Fe}(\text{HSO}_4)_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой кислоты 6
A5	4	$n(\text{O}_2) = 38,4 \text{ г} / 32 \text{ г/моль} = 1,2 \text{ моль}$; $V(\text{O}_2) = 1,2 \text{ моль} \cdot 22,4 \text{ л/моль} = 26,88 \text{ г}$
A6	3	$n(\text{Fe}) = 6,72 / 56 = 0,12$ (моль), следовательно $m(\text{Sn}) = 0,12 \cdot 119 = 14,28$ (г)
A7	3	В перманганате калия степень окисления марганца +7
A8	2	$\text{K}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} = \text{KHS} + \text{ROH}$, $\text{pH} \geq 7$; лакмус приобретает синюю окраску $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} \neq \text{pH} = 7$; лакмус фиолетовый
A9	4	$\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$; кристаллический хлорид кальция хорошо поглощает воду
A10	1	$\text{CuSO}_4 + \text{Fe} = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ $\text{ZnSO}_4 + \text{Fe} \neq$