

КЉУЧ

ХЕМИЈА – 8. разред

Број задатка	Тачан одговор	Број бодова
1.	$m \text{NaOH} = 87,5\text{g}$ $m \text{H}_2\text{O} = 262,5\text{g}$	$2 \times 2 = 4$
2.	а) $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$ натријум-карбонат б) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ калцијум-нитрат в) $2\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$ калијум-сулфит г) $3\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ калцијум-фосфат	$8 \times 0,5 = 4$ једначина 0,5 назив соли 0,5
3.	$N(\text{O}) = 1,5 \cdot 10^{23}$	5
4.	$N(\text{O}) = 1,6 \cdot 10^{27}$	5
5.	$m \text{NaOH} = 23,1\text{g}$ $m \text{AlCl}_3 = 25,6\text{g}$	$2 \times 2,5 = 5$
6.	а) ДА б) ДА в) НЕ г) ДА	$4 \times 0,5 = 2$
7.	а) $N(\text{Cl}^-) = 1,2 \cdot 10^{23}$ б) $n = 0,2\text{mol}$	$2 \times 2 = 4$
8.	Једнаке количине = $0,4\text{mol}$	3
9.	а) $\text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow 3\text{Na}^+ + \text{PO}_4^{3-}$ б) $\text{FeCl}_3 \rightarrow \text{Fe}^{3+} + 3\text{Cl}^-$ в) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{Pb}^{2+} + 2\text{NO}_3^-$ г) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 \rightarrow 3\text{Ca}^{2+} + 2\text{PO}_4^{3-}$	$4 \times 1 = 4$

10.	<p>a) $\text{CH}_2 = \underset{\text{CH}_3}{\text{C}} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$</p> <p>б) $\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$</p> <p>в) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \underset{\text{C}_2\text{H}_5}{\text{CH}} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$</p> <p>г) $\text{CH} \equiv \text{C} - \underset{\text{C}_2\text{H}_5}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_3$</p>	4 x 1 = 4
-----	---	-----------