

REŠITVE

1.1	B	1,0 T	
1.2	A	1,0 T	
1.3	Č	1,0 T	
1.4	C	1,0 T	Skupaj: 4,0 T

2.1	A	1,0 T	
2.2	Č	1,0 T	Skupaj: 2,0 T

3.1	a, c	2 x 0,5 T	
	(Delni odgovor se ne točkuje.)		
3.2	2, 8, 8	1,0 T	
3.3	MANJŠI	1,0 T	
3.4	število $p^+ = 29$, število $n^0 = 34$, število $e^- = 27$	3 x 0,5 T	Skupaj: 4,5 T

4.1	polarna kovalentna vez	1,0 T	
4.2	skupni/vezni elektronski par	1,0 T	
4.3	štirje elektroni / dva elektronska para	1,0 T	
4.4	nepolarna kovalentna vez	1,0 T	Skupaj: 4,0 T

5.1	$2 \text{HCl(aq)} + \text{Na}_2\text{CO}_3\text{(s)} \rightarrow 2 \text{NaCl(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)} + \text{CO}_2\text{(g)}$	2,0 T	
	(2,0 T za zapisano urejeno enačbo, pravilna agregatna stanja; 1,0 T urejena enačba, nepravilna ali manjkajoča agregatna stanja.)		
5.2	$m(\text{HCl} + \text{Na}_2\text{CO}_3) = 10,50 \text{ g} + 2,70 \text{ g} = 13,20 \text{ g}$ $m(\text{CO}_2) = 13,20 \text{ g} - 12,08 \text{ g} = 1,12 \text{ g}$	2,0 T	Skupaj: 4,0 T

6.	B		1,0 T
----	---	--	--------------

7.1	X: cink, Y: zlato	2 x 0,5 T	
7.2	C	1,0 T	
7.3	$\text{Zn(s)} + 2 \text{HCl(aq)} \rightarrow \text{ZnCl}_2\text{(aq)} + \text{H}_2\text{(g)}$	2,0 T	
	(2,0 T za zapisano urejeno enačbo, pravilna agregatna stanja; 1,0 T urejena enačba, nepravilna ali manjkajoča agregatna stanja.)		
7.4	A	1,0 T	Skupaj: 5,0 T

8.1	KNO_3	1,0 T	
8.2	20 g	1,0 T	
	(Brez enote 0 T.)		
8.3	Nobeni. / lahko so tudi formule snovi	1,0 T	
8.4	$M_r(\text{KNO}_3) = A_r(\text{K}) + A_r(\text{N}) + 3 \cdot A_r(\text{O}) = 101,10$	1,0 T	
8.5	$w(\text{H}) = \frac{4 \cdot A_r(\text{H})}{M_r(\text{NH}_4\text{Cl})} = 0,0754 / = 7,54 \%$	1,0 T	Skupaj: 5,0 T

9.1 b, č, e
(Delni odgovor se ne točkuje.) **1,0 T**

10.1 jedka snov *1,0 T*
10.2 nevtralizacija *1,0 T*
 $\text{HCl(aq)} + \text{NaOH(aq)} \rightarrow \text{NaCl(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$ *1,0 T* **Skupaj: 3,0 T**
(0, 5 T urejena enačba, brez ali z napačnimi agregatnimi stanji.)

SKUPAJ: 33,5 T