

Rešitve

1.1	$C_6H_{12}O_6(s) \rightarrow 2 C_2H_5OH(l) + 2 CO_2(g)$	1 T	
1.2	92,1 g etanola	1 T	
1.3	51,1 %	1 T	Skupaj: 3,0 T

2.1	$CH_4(g) + 2 O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2 H_2O(l)$ (enačba zapisana z napačnimi agr. stanji ali brez agr. stanj se šteje 1 T)	1,5 T	
2.2	$\Delta H_r = -890,2 \text{ kJ/mol}$	1 T	Skupaj: 2,5 T

3.	c, č	2 x 1 T	Skupaj: 2,0 T
(za vsak napačen odgovor odštejemo 1 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti)			

4.1	$Zn + 2 HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$	1 T	
4.2	$V(H_2) = 34,3 \text{ mL}$ Nekaj več kot 5 min.	2 T	Skupaj: 3,0 T

5.1	Katalizator ne vpliva na položaj ravnotežja.	1 T	
5.2	Reakcija je eksotermna.	1 T	
5.3	Povišanje temperature pomakne položaj ravnotežja v levo, v smer nastajanja reaktantov.	1 T	
5.4	Povišanje koncentracije reaktantov (plina dušika oz. vodika), zmanjšanje koncentracije amonijaka; in povišanje tlaka.	1 T	Skupaj: 4,0 T

6.1	a, č, d	3 x 0,5 T	
(za vsak napačen odgovor odštejemo 0,5 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti)			
6.2	$HNO_3(aq) + H_2O(l) \rightarrow NO_3^-(aq) + H_3O^+(aq)$ (enačba zapisana brez agregatnih stanj je tudi ustrezna)	1,5 T	Skupaj: 3,0 T

7.	C		2 T
----	---	--	------------

8.	0,45 mol/L		2 T
----	------------	--	------------

9.	$pH = 14 - pOH = 14 - 1,52 = 12,48$		2 T
----	-------------------------------------	--	------------

10.1	$CaCO_3$	0,5 T	
10.2	$SO_2 (NO, NO_2, NO_x, SO_x)$	0,5 T	
10.3	CO	0,5 T	Skupaj: 1,5 T

Vse skupaj: 25,0 T