

REŠITVE

1. b, d 2 x 1,0 T Skupaj: 2,0 T
 (za vsak napačen odgovor se odšteje 1,0 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti)

2. C 2,0 T

3. Č 2,0 T

4. B 2,0 T

5.

Proces	Ime plina	Formula plina
a) Močno segrevanje bakrovega karbonata.	Ogljikov dioksid	CO ₂
b) V razredčeno klorovodikovo kislino damo natrijev sulfid.	Vodikov sulfid	H ₂ S
c) Dušik reagira z vodikom pri $T = 500\text{ }^{\circ}\text{C}$ in $p = 2 \cdot 10^7\text{ Pa}$.	Amonijak	NH ₃
č) V razredčeno žvepovo kislino dodamo raztopino natrijevega karbonata.	Ogljikov dioksid	CO ₂
d) Natrij damo v hladno vodo.	Vodik	H ₂
e) V 15 % vodno raztopino vodikovega peroksida damo 10 mL raztopine kvasa.	Kisik	O ₂

(vsako ime in vsaka formula 0,5 T)

Skupaj: 6,0 T

6.

- a $2\text{ Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow 2\text{ Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$
 b $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{ NaCl}$
 c $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$
 č $2\text{ KI} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{ KCl} + \text{I}_2$
 6.1 kalcijev hidroksid/Ca(OH)₂
 6.2 jod/I₂
 6.3 natrijev klorid/NaCl

(pravilno zapisana enačba 1,0 T, pravilno poimenovana snov 1,0 T)

Skupaj: 7,0 T

7.

Snov	Formula snovi	Vrsta kemijske vezi
a) Dušik	N ₂	Nepolarna kovalentna (atomska)
b) Magnezijev fluorid	MgF ₂	Ionska
c) Voda	H ₂ O	Polarna kovalentna (atomska)
č) Fosforjev triklorid	PCl ₃	Polarna kovalentna (atomska)

(vsaka formula 0,5 T ; vsako popolno ime kemijske vezi 0,5 T)

Skupaj: 4,0 T

8. B 2,0 T

9.			
a	C_5H_{12}	1,0 T	
b	Pentan	1,0 T	
c	Polarna in nepolarna kovalentna (atomska)	1,0 T	
č	Ni topna.	1,0 T	
d	$C_5H_{12} + 8 O_2 \rightarrow 5 CO_2 + 6 H_2O$	1,0 T	
e	Eksotermna	1,0 T	Skupaj: 6,0 T

10. Č **2,0 T**

SKUPAJ: 35,0 T