

REŠITVE

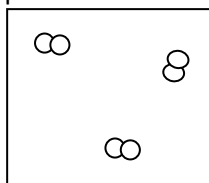
1. B 2,0 T

2.1 NEPRAVILNO 1,0 T
 2.2 PRAVILNO 1,0 T
 2.3 NEPRAVILNO 1,0 T
 2.4 NEPRAVILNO 1,0 T Skupaj: 4,0 T

3.1 B 1,0 T
 3.2 C 1,0 T Skupaj: 2,0 T

4.1 lij ločnik 1,0 T
 4.2 tekočin, ki se ne mešajo (ali različna polarnost) 1,0 T
 4.3 1 1,0 T
 4.4 voda 1,0 T Skupaj: 4,0 T

5.1 energija se sprošča (ali eksotermna) 1,0 T
 5.2 reaktanti imajo večjo energijo (ali obratno zapisano) 1,0 T
 5.3 $2\text{HCl}(\text{aq}) + \text{Mg}(\text{s}) \rightarrow \text{MgCl}_2(\text{aq}) + \text{H}_2(\text{g})$ 2,0 T
 (2,0 T – če je urejena in pravilna agregatna stanja – delitve točk NI)
 5.4 pravilno narisana shema na ravni delcev 1,0 T



Legenda: molekula vodika

(število molekul vodika ni pomembno – le ena sama je dovolj)

Skupaj: 5,0 T

6. a, b, č, d 4 x 1,0 T Skupaj: 4,0 T
 (za vsak napačen odgovor se odšteje 1,0 T)

7.1 adicija (ali adicija broma ali bromiranje) 1,5 T
 7.2 1,2-dibromocikloheksan 1,5 T
 7.3 A 1,0 T Skupaj: 4,0 T

8. 1 A 1,0 T
 3 C 1,0 T
 5 B 1,0 T
 6 A 1,0 T
 7 Č 1,0 T Skupaj: 5,0 T
 (za vsako napačno napisano črko se odšteje 1,0 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti)

-
- 9.1 B 1,0 T
9.2 $\text{HCl(aq)} + \text{KOH(aq)} \rightarrow \text{KCl(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$ 2,0 T
(popolno zapisana enačba, z agregatnimi stanji 2,0 T – delitve točk NI)
9.3 barva raztopine se ne spremeni (ali ostane brezbarvna) 1,0 T **Skupaj: 4,0 T**
-

- 10.1 c, d 2,0 T
(za vsak napačen odgovor se odšteje 1,0 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti)
10.2 330 kg 2,0 T
10.3 $\omega = 0,33$ 2,0 T **Skupaj: 6,0 T**
-

SKUPAJ: 40,0 T