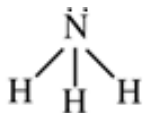


REŠITVE

1.1	element A	1,0 T	
1.2	element C	1,0 T	
1.3	vodik, tricij/tritij	1,0 T	Skupaj: 3,0 T
2.	a, c	2 x 0,5 T	Skupaj: 1,0 T
	(za vsak napačen odgovor odštejemo 0,5 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti.)		
3.1	Atom natrija ima en valenčni elektron, ki ga lahko odda. Nastane Na ⁺ ion. Ključni besedi: en valenčni elektron, odda.	1T	
3.2	Atom helija ima polno zunanjo lupino. Ključna beseda: polna zunanja lupina.	1T	
3.3		1T	
	Trije vezni, en nevezni elektronski par.	1T	Skupaj: 4,0 T
4.1	11 atomov	1,0 T	
4.2	atom urana, 8 atomov kisika, 2 atoma dušika	1,0T	Skupaj: 2,0 T
5.	a, d	2 x 0,5 T	Skupaj: 1,0 T
	(za vsak napačen odgovor odštejemo 0,5 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti.)		
6.1	ogljik/C, klor/Cl	2 x 0,5 T	
6.2	CCl ₄	1,0 T	Skupaj: 2,0 T
7.1	2 CO(g) + O ₂ (g) → 2 CO ₂ (g)	1,5 T	
7.2	2 Fe(s) + 3 Cl ₂ (g) → 2 FeCl ₃ (s)	1,5 T	
7.3	2 CuO(s) + C(s) → 2 Cu(s) + CO ₂ (g)	1,5 T	
7.4	2 Cu(s) + O ₂ (g) → 2 CuO(s)	1,5 T	Skupaj: 6,0 T
	Brez ali z napačnimi agregatnimi stanji je pravilo urejena enačba vredna 1 T.		
8.1	2 H ₂ S + 3 O ₂ → 2 SO ₂ + 2 H ₂ O	1,5 T	
8.2	SO ₂ + 2 H ₂ S → 3 S + 2 H ₂ O	1,5 T	Skupaj: 3,0 T
9.1	Ioni	1,0 T	
9.2	Ioni so v talini in vodni raztopini gibljivi.	1,0 T	
9.3	V trdni snovi so ioni v kristalni mreži, kjer lahko le nihajo.	1,0 T	
9.4	Lahko le sklepamo, da je trdna snov ionska spojina, ne pa tudi katera.	1,0 T	Skupaj: 4,0 T
10.1	SO ₂ / SO ₃	1,0 T	
10.2	litij, Li ₂ O	1,0 T	
10.3	CaCO ₃	1,0 T	
10.4	helij, žlahtni plini	1,0 T	Skupaj: 4,0 T

Vse skupaj: 30,0 T