



Državni izpitni center



JESENSKI IZPITNI ROK

K E M I J A

NAVODILA ZA OCENJEVANJE

Četrtek, 27. avgust 2009

SPLOŠNA MATURA

Moderirana različica

Izpitna pola 1

1. C
2. B
3. C
4. D
5. B
6. B
7. C
8. B
9. D
10. D
11. B
12. C
13. B
14. B
15. D
16. B
17. C
18. C
19. A
20. B
21. D
22. A
23. C
24. C
25. B
26. A
27. C
28. B
29. C
30. A
31. D
32. B
33. A
34. B
35. C
36. A
37. C
38. D
39. A
40. C

Izpitna pola 2

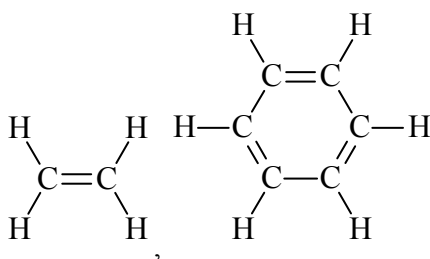
1. Zmesi – mleko, $\text{Na}_2\text{SO}_4(\text{aq})$; elementi – argon; spojine – $\text{CO}_2(\text{g})$ 4 x 0,5 T **Skupaj: 2,0 T**

2.

	Simbol iona	Število protonov	Število elektronov	Ime žlahtnega plina z enakim številom elektronov
a)	H^-	1	2	helij
b)	Al^{3+}	13	10	neon

4 x 0,5 T **Skupaj: 2,0 T**

3. Kombinacija odgovorov: d, e
(vsak napačen odgovor pomeni odbitek 0,5 T);
strukturne formule: 1,0 T



2x1,0 T **Skupaj: 3,0 T**

4. a, d (vsak napačen odgovor pomeni odbitek 1,0 T) 2,0 T **Skupaj: 2,0 T**

5. a) 48 g 1,0 T
(rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0,5 T)
b) 4,84 mol/L 1,0 T
(rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0,5 T)
c) 0,91 mol 1,0 T
(rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0,5 T) **Skupaj: 3,0 T**

6. 0,000238 mol/(L min) 2,0 T **Skupaj: 2,0 T**
(rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 1,5 T)

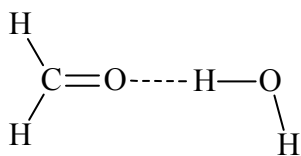
7. a) $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$ 1,0 T
b) rumeno 0,5 T
c) večjo koncentracijo ima amonijak; amonijak je šibkejša baza kakor natrijev hidroksid, zato mora za doseganje enakega pH imeti večjo koncentracijo 1,0 T
d) amonijak bi zaznali po vonju 0,5 T **Skupaj: 3,0 T**

8. a) $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ 1,0 T
b) 0,002 mol 0,5 T
(rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 T)
c) 0,002 mol 0,5 T
(rezultat brez enote ali z napačnimi enotami: 0 T)
d) kislá 0,5 T
e) 1,7 1,5 T **Skupaj: 4,0 T**

9. $2\text{Al} + 3\text{Ag}_2\text{S} + 6\text{H}_2\text{O} \rightarrow 6\text{Ag} + 2\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{S}$ 1,5 T
reducent: Al 0,5 T **Skupaj: 2,0 T**

10. A(s): CaCO_3 , B(l): H_2O , C(s): CaO , D(g): CO_2 4 x 0,5 T **Skupaj: 2,0 T**

11.



- b) topnost metanala v vodi
c) orientacijske

1,0 T

1,0 T

0,5 T

Skupaj: 2,5 T

12.

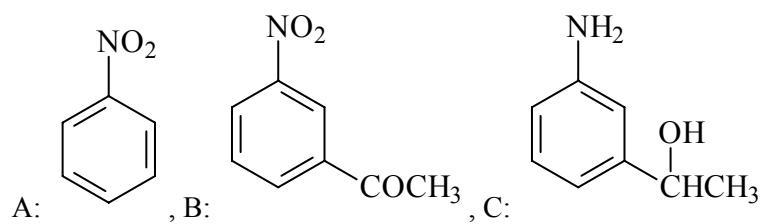
- a) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$, $\text{CH}_3\text{CH}_2\overset{\text{OH}}{\text{CH}}\text{CH}_3$, funkcionalna izomerija;

- b) $\text{CH}_3\text{CH}_2\overset{\text{Cl}}{\text{CH}_2}$, $\text{CH}_3\overset{\text{Cl}}{\text{CH}}\text{CH}_3$, položajna izomerija

- c) , funkcionalna izomerija

3 x 1,5 T **Skupaj: 4,5 T**

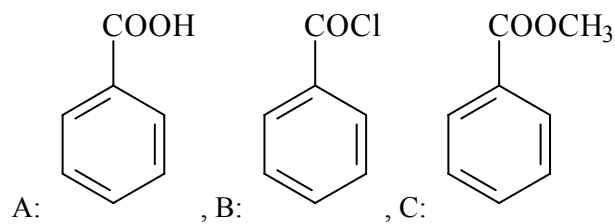
13.



3x1,0 T

Skupaj: 3,0 T

14.



3x1,0 T

Skupaj: 3,0 T

15. a, b, d, f (vsak napačen odgovor pomeni odbitek 0,5 T)

2,0 T

Skupaj: 2,0 T**Skupaj: 40,0 T**