

SS

2325



ਸਲਾਨਾ ਪਰੀਖਿਆ ਪ੍ਰਣਾਲੀ
CHEMISTRY (Theory)

(Common for Science and Agriculture Groups)
(Punjabi, Hindi and English Versions)

Time Allowed : 3 Hours

Maximum Marks : 70

(Punjabi Version)

- ਨੋਟ : (i) ਆਪਣੀ ਉੱਤਰ-ਪੱਤਰੀ ਦੇ ਟਾਈਟਲ ਪੰਨੇ 'ਤੇ ਵਿਸ਼ਾ-ਕੋਡ/ਪੇਪਰ-ਕੋਡ ਵਾਲੇ ਖਾਨੇ ਵਿਚ ਵਿਸ਼ਾ-ਕੋਡ/ਪੇਪਰ-ਕੋਡ 053 ਜ਼ਰੂਰ ਦਰਜ ਕਰੋ।
(ii) ਉੱਤਰ-ਪੱਤਰੀ ਲੈਂਦੇ ਹੀ ਇਸ ਦੇ ਪੰਨੇ ਗਿਣ ਕੇ ਦੇਖ ਲਓ ਕਿ ਇਸ ਵਿਚ ਟਾਈਟਲ ਸਹਿਤ 32 ਪੰਨੇ ਹਨ ਅਤੇ ਠੀਕ ਕ੍ਰਮਵਾਰ ਹਨ।
(iii) ਉੱਤਰ-ਪੱਤਰੀ ਵਿਚ ਖਾਲੀ ਪੰਨਾ/ਪੰਨੇ ਛੱਡਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹੱਲ ਕੀਤੇ ਗਏ ਪ੍ਰਸ਼ਨ/ਪ੍ਰਸ਼ਨਾਂ ਦਾ ਮੁਲਾਂਕਣ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ।
(iv) ਸਿਧਾਂਤਕ ਪ੍ਰਸ਼ਨ-ਪੱਤਰ ਵਿਚ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਸਾਰੇ 21 ਪ੍ਰਸ਼ਨਾਂ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਨਾ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹੈ।
(v) ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਨੰ. 1 ਦੇ 20 ਉਪ-ਭਾਗ ਹਨ ਅਤੇ ਹਰੇਕ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਇਕ ਅੰਕ ਦਾ ਹੈ। ਸਾਰੇ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹਨ। ਇਹ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਬਹੁ-ਚੋਣ, ਸਹੀ/ਗਲਤ ਅਤੇ ਪੈਰੋ 'ਤੇ ਆਧਾਰਿਤ ਹਨ।
(vi) ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਨੰ. 2 ਤੋਂ 15 ਤੱਕ 2-2 ਅੰਕਾਂ ਦੇ ਹਨ। ਇਨ੍ਹਾਂ ਵਿਚੋਂ ਚਾਰ ਪ੍ਰਸ਼ਨਾਂ ਵਿਚ ਅੰਦਰੂਨੀ ਛੋਟ ਹੈ। ਸਾਰੇ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹਨ।
(vii) ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਨੰ. 16 ਤੋਂ 19 ਤੱਕ 3-3 ਅੰਕਾਂ ਦੇ ਹਨ। ਇਨ੍ਹਾਂ ਵਿਚੋਂ ਦੋ ਪ੍ਰਸ਼ਨਾਂ ਵਿਚ ਅੰਦਰੂਨੀ ਛੋਟ ਹੈ। ਸਾਰੇ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹਨ।
(viii) ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਨੰ. 20 ਅਤੇ 21, 5-5 ਅੰਕਾਂ ਦੇ ਹਨ। ਇਨ੍ਹਾਂ ਵਿਚ ਅੰਦਰੂਨੀ ਛੋਟ ਹੈ।
(ix) ਸਧਾਰਨ ਕੈਲਕੁਲੇਟਰ ਵਰਤਣ ਦੀ ਆਗਿਆ ਹੈ। ਲੋਗ ਸਾਰਣੀ ਵੀ ਵਰਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ।
(x) ਪੰਜਾਬੀ ਅਤੇ ਹਿੰਦੀ ਭਾਸ਼ਾ ਦੇ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਅੰਗਰੇਜ਼ੀ ਭਾਸ਼ਾ ਦੇ ਪ੍ਰਸ਼ਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਵਾਦ ਹਨ। ਇਸ ਲਈ ਕਿਸੇ ਭਰਮ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿਚ ਅੰਗਰੇਜ਼ੀ ਭਾਸ਼ਾ ਦੇ ਪ੍ਰਸ਼ਨਾਂ ਨੂੰ ਹੀ ਸਹੀ ਮੰਨਿਆ ਜਾਵੇਗਾ।



1. ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤਾ ਪੈਰਾ ਪੜ੍ਹੋ ਅਤੇ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੇ ਸਵਾਲਾਂ ਦੇ ਜਵਾਬ ਦਿਓ :

ਇਹ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜੀਵਤ ਸੈੱਲ ਦਾ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਅੰਦਰੂਨੀ ਚਰਿੱਤਰ ਦੇ ਇਸ ਸੰਚਾਰ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ, ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਨੁਵੰਸ਼ਿਕਤਾ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਸੈੱਲ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਵਿਚਲੇ ਕਣ ਜੋ ਅਨੁਵੰਸ਼ਿਕਤਾ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਨੂੰ ਕ੍ਰੋਮੋਸੋਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਜੋ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਤੇ ਇਕ ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦੇ ਬਾਇਓਮੋਲੀਕੁਲਸ ਤੋਂ ਬਣੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੋ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਡੀਆਕਸੀਰਾਈਬੋ ਨਿਊਕਲੀਕ ਐਸਿਡ (ਡੀ.ਐੱਨ.ਏ.) ਅਤੇ ਰਾਈਬੋ ਨਿਊਕਲੀਕ ਐਸਿਡ (ਆਰ.ਐੱਨ.ਏ.)। ਨਿਊਕਲੀਕ ਐਸਿਡ ਨਿਊਕਲੀਕੋਟਾਈਡਾਂ ਦੀ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਪੌਲੀਮਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਉਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਪੌਲੀਨਿਊਕਲੀਓਟਾਈਡ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਆਰ.ਐੱਨ.ਏ. ਅਣੂ ਤਿੰਨ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਾਰਜ ਕਰਦੇ ਹਨ। ਆਰ.ਐੱਨ.ਏ. ਅਣੂ ਤਿੰਨ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਾਰਜ ਕਰਦੇ ਹਨ। ਉਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਮੈਸੇਂਜਰ ਆਰ.ਐੱਨ.ਏ. (ਐੱਮ-ਆਰ.ਐੱਨ.ਏ.), ਰਾਈਬੋਸੋਮਲ ਆਰ.ਐੱਨ.ਏ. (ਆਰ-ਆਰ.ਐੱਨ.ਏ.) ਅਤੇ ਟਰਾਂਸਫਰ ਆਰ.ਐੱਨ.ਏ. (ਟੀ-ਆਰ.ਐੱਨ.ਏ.) ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।

(i) ਡੀ.ਐੱਨ.ਏ. ਅਤੇ ਆਰ.ਐੱਨ.ਏ. ਦਾ ਪੂਰਾ ਨਾਂ ਲਿਖੋ।

(ii) RNA ਕਿੰਨੀ ਕਿਸਮਾਂ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ?



1

1

(iii) ਅਨੁਵੰਸ਼ਿਕਤਾ ਲਈ ਕੌਣ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ ?

1

(iv) ਅਨੁਵੰਸ਼ਿਕਤਾ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰੋ।

1

(v) ਨਿਊਕਲੀਕ ਐਸਿਡ ਕਿੰਨੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ?

1

ਸਹੀ/ਗਲਤ

(vi) CO , Cl^{-1} ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਲੀਗੈਂਡ ਹੈ।

1

(vii) ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਲਈ ਵਿਕਟਰ ਮੇਅਰ ਟੈਸਟ ਵਿਚ ਪੈਦਾ ਹੋਇਆ ਰੰਗ ਗੂੜ੍ਹਾ ਨੀਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ।

1

(viii) ਫੋਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਲਾਲ ਕੀੜੀਆਂ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।

1

(ix) ਐਸੀਟੋਨ ਦਾ ਆਈ.ਯੂ.ਪੀ.ਏ.ਸੀ. ਨਾਮ ਬੁਟਾਨੋਨ ਹੈ।

1

(x) $\text{Ni}(\text{CO})_4$ ਡਾਇਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ।

1

ਬਹੁ-ਚੋਣ ਪ੍ਰਸ਼ਨ

(xi) ਐਬੁਲੋਸਕੋਪਿਕ ਸਥਿਰਤਾ ਦੀਆਂ ਇਕਾਈਆਂ ਹਨ।

1

(ੳ) K kg mol^{-1}

(ਅ) mol kg K^{-1}

(ੲ) $\text{kg mol}^{-1} \text{K}^{-1}$

(ਸ) K mol kg^{-1}

(xii) ਗੈਲਵੇਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਵਿਚ ਕਿਸ ਦੀ ਕੋਟਿੰਗ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ।

1

(ੳ) Cr

(ਅ) Cu

(ੲ) Zn

(ਸ) Pb

(xiii) ਪਹਿਲਾ ਦਰਜਾ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਦੀਆਂ ਇਕਾਈਆਂ ਹਨ।

1

(ੳ) s^{-1}

(ਅ) s

(ੲ) mol L^{-1}

(ਸ) $\text{L}^{-1} \text{s}$

(xiv) ਪੁੰਜ ਦੁਆਰਾ 30% ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਕੋਲਰਾਈਡ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿਚ ਬੈਨਜੀਨ ਦਾ ਮੋਲ ਅੰਸ਼ ਕਿੰਨਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ?

1

(ੳ) 0.540

(ਅ) 0.459

(ੲ) 0.500

(ਸ) 0.300

(xv) ਰਿਵਰਸ ਓਸਮੋਸਿਸ ਪਲਾਂਟ ਵਿਚ ਵਰਤੀ ਜਾਣ ਵਾਲੀ ਛਿਰੇਦਾਰ ਝਿੱਲੀ ਕਿਸ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ?

1

(ੳ) ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਐਸੀਟੇਨ

(ਅ) ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ

(ੲ) ਮਰਕੁਰਿਕ ਆਇਓਡਾਇਡ

(ਸ) ਸਟਾਰਚ

(xvi) ਹੇਠ ਲਿਖਿਆਂ ਵਿਚ DDT ਕੀ ਹੈ ?

(ੳ) ਖਾਦ

(ਅ) ਬਾਇਓਡੀਗ੍ਰੇਡੇਬਲ ਪ੍ਰਦੂਸ਼ਕ

(ੲ) ਗ਼ੈਰ-ਬਾਇਓਡੀਗ੍ਰੇਡੇਬਲ ਪ੍ਰਦੂਸ਼ਕ

(ਸ) ਗ਼੍ਰੀਨ ਹਾਊਸ ਗ਼ੈਸ



1

(xvii) ਹੇਠ ਲਿਖਿਆਂ ਵਿਚ, ਸਭ ਤੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਹੈ।

(ੳ) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$

(ਅ) CH_3COOH

(ੲ) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$

(ਸ) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{COOH}$

1

(xviii) ਬੈਂਜ਼ੀਓਕ ਐਸਿਡ LiAlH_4 ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਨ 'ਤੇ ਬਣਦਾ ਹੈ।

(ੳ) ਈਥੀਲੀਨ

(ਅ) ਮਿਥਾਈਲ-ਬੈਂਜ਼ੀਨ

(ੲ) ਫਿਨੋਲ

(ਸ) ਬੈਂਜ਼ਾਈਲ ਅਲਕੋਹਲ



1

(xix) Vinger ਦਾ ਪਤਲਾ ਘੋਲ ਹੈ।

(ੳ) ਈਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ

(ਅ) ਬੈਂਜ਼ੋਇਕ ਐਸਿਡ

(ੲ) ਸਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ

(ਸ) ਆਕਸਾਲਿਕ ਐਸਿਡ

1

(xx) $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{-3}$ ਵਿਚ Fe ਦੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ।

(ੳ) +3

(ਅ) +2

(ੲ) +4

(ਸ) -3

1

ਦੋ ਅੰਕਾਂ ਵਾਲੇ ਪ੍ਰਸ਼ਨ

2. ਦੋਹਰੇ ਨਮਕ ਅਤੇ ਉਪ-ਸਹਿ ਸੰਯੋਜਨ ਯੋਗਿਕ ਵਿਚ ਦੋ ਅੰਤਰ ਲਿਖੋ।

2

3. ਮੋਨੋਡੈਟੇ ਲਿਗੈਂਡ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰੋ ਅਤੇ ਉਦਾਹਰਣ ਦਿਓ।

2

4. ਇਕੋ ਅਣੂ ਵਾਲੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਉਬਲਣ ਬਿੰਦੂ ਹੈਲੋਅਲਕੇਨ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ?

2

ਜਾਂ

ਤੁਸੀਂ propan-1-ol ਨੂੰ propan-2-ol ਵਿਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲੋਗੇ ?

2

5. ਰੋਜ਼ਨਮੁੰਡ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਦਾ ਵਰਨਣ ਕਰੋ ?



2

ਜਾਂ

ਹਲਕੇ ਕਾਰਬੋਸਾਈਕਲਿਕ ਐਸਿਡ ਪਾਣੀ ਵਿਚ ਬਹੁਤ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਵਰਨਣ ਕਰੋ।

2

6. ਤੁਸੀਂ ਐਨੀਲੀਨ ਤੋਂ ਕਲੋਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ?

2

7. ਵਰਨਣ ਕਰੋ ਕਿ ਮਿਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਖਾਰ ਕਿਉਂ ਹੈ ?

2

8. DNA ਅਤੇ RNA ਵਿਚ ਦੋ ਅੰਤਰ ਦੱਸੋ ?  2
9. ਆਦਰਸ਼ ਅਤੇ ਗੈਰ-ਆਦਰਸ਼ ਘੋਲ ਵਿਚ ਅੰਤਰ ਦੱਸੋ ? 2
10. 0.1 ਮੋਲਲ ਜਲਯ ਘੋਲ ਜੋ ਕਿ 100.052°C 'ਤੇ ਉੱਬਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਉਸ ਪਦਾਰਥ ਵਿਚ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮੋਲਲ ਉਚਾਈ ਸਥਿਰਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ। 2

ਜਾਂ

- 18 ਗ੍ਰਾਮ ਗਲੂਕੋਜ਼ ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) ਨੂੰ ਇਕ ਸੋਸ-ਪੈਨ ਵਿਚ ਇਕ ਕਿਲੋ ਪਾਣੀ ਵਿਚ ਘੋਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। 1.013 ਬਾਰ ਦੇ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਕਿੰਨੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਉਬਲੇਗਾ ? ਪਾਣੀ ਲਈ K_b 0.52K kg mol^{-1} ਹੈ। 2
11. ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਸੈੱਲ ਵਿਚ ਦੋ ਅੰਤਰ ਦੱਸੋ ? 2
12. 90 ਗ੍ਰਾਮ H_2O ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਸੰਪੂਰਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਕਿੰਨੇ ਕੁਲੰਬ ਬਿਜਲੀ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ? 2
13. ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਦੀ ਕੋਟੀ ਅਤੇ ਅਣਵਿਕਤਾ-ਕੋਟੀ ਵਿਚਕਾਰ ਦੋ ਅੰਤਰ ਦਿਓ। 2
14. ਇਕ ਪ੍ਰਥਮ ਕੋਟੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਲਈ ਵੇਗ ਸਥਿਰ ਅੰਕ 60 sec^{-1} ਹੈ, ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਆਪਣੀ ਪ੍ਰਾਰੰਭਿਕ ਸੰਘਣਤਾ ਦਾ $1/10$ ਵਾਂ ਭਾਗ ਰਹਿ ਜਾਣ ਵਿਚ ਕਿੰਨਾ ਸਮਾਂ ਲੱਗੇਗਾ। 2

ਜਾਂ

ਇਕ ਪ੍ਰਥਮ ਕੋਟੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਲਈ ਅੱਧੇ ਜੀਵਨ ਕਾਲ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ, ਜਦੋਂ ਕਿ $K = 8\text{min}^{-1}$ ਹੈ।  2

15. Zr ਅਤੇ Hf ਇਕੋ ਜਿਹੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਕਿਉਂ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ? 2

ਤਿੰਨ ਅੰਕ ਦੇ ਸਵਾਲ

16. ਪਹਿਲੀ ਦਰਜੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਦੇ ਦੋ ਤਿਹਾਈ ਜੀਵਨ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ, ਜਿਸ ਵਿਚ $K = 5.48 \times 10^{-14}\text{s}^{-1}$ ਹੈ। 3
17. ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ, ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਤੇ ਟਰਸ਼ਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਚਰਿੱਤਰ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰੋ। 3

ਜਾਂ

ਫੀਨੋਲ ਲਈ ਰੀਮਰ ਟਾਈਮੇਨ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਦਾ ਵਰਨਣ ਕਰੋ। 3

18. ਐਥੀਲਾਮਾਈਨ ਨਾਲੋਂ ਐਨੀਲੀਨ ਘੱਟ ਖਾਰੀ ਕਿਉਂ ਹੈ ?  3
19. CaCl_2 ਦੀ ਮੋਲਰ ਚਾਲਕਤਾ Λ_m° ਪਤਾ ਕਰੋ ਜਦੋਂ ਕਿ $\lambda(\text{Ca}^{+2})$ ਦੀ ਆਇਨਕ ਚਾਲਕਤਾ $= 119.5\text{ S cm}^2\text{ mol}^{-1}$ ਅਤੇ $\lambda(\text{Cl}^{-})$ ਦੀ ਆਇਨਕ ਚਾਲਕਤਾ $= 76.3\text{ S cm}^2\text{ mol}^{-1}$ ਹੈ। 3

ਜਾਂ

ਹੇਠ ਲਿਖੇ ਸੈੱਲ ਦੀ 298K 'ਤੇ ਨਿਕਟਤਮ ਸਮੀਕਰਣ ਲਿਖੋ ਅਤੇ ਉਸ ਦੀ e.m.f ਪਤਾ ਕਰੋ। 3

$\text{Fe(s)} | \text{Fe}^{2+}(0.001\text{M}) || \text{H}^{+}(1\text{M}) | \text{H}_2(1\text{atm}) | \text{Pt}$

ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ : $E^{\circ}_{\text{Fe}^{+2}|\text{Fe}} = -0.44\text{ V}$



20. ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਲਿਖੋ

1+1+1+1+1=5

- (i) ਵੁਰਟਜ਼-ਫਿਟਿੰਗ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ
- (ii) ਉਲਮੈਨ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ
- (iii) ਗੈਟਰਮੈਨ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ
- (iv) ਹੰਸਡੀਕਟਰ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ
- (v) ਬਾਲਜ਼-ਸ਼ੀਮੈਨ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ

ਜਾਂ

- (ੳ) (SN^2) (ਦੋ ਅਣਵੀ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਸਨੇਹੀ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ) ਅਤੇ (SN^1) (ਇਕ ਅਣਵੀ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਸਨੇਹੀ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ) ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਵਿਚ ਚਾਰ ਅੰਤਰ ਲਿਖੋ।

4+1=5



- (ਅ) ਆਪਟੀਕਲ ਗਤੀਵਿਧੀ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰੋ।

21. ਹੇਠ ਲਿਖੇ ਲਿਖੋ

- (ੳ) ਲੈਥਾਨੋਇਡਜ਼ ਅਤੇ ਐਂਟੀਨੋਇਡ ਵਿਚ ਤਿੰਨ ਅੰਤਰ ਦੱਸੋ ?

3+2=5

- (ਅ) ਦੱਸੋ ਕਿ Cu^{+2} ਰੰਗੀਨ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦਕਿ Zn^{+2} ਰੰਗਹੀਣ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ?

ਜਾਂ

- (ੳ) ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤਾਂ ਹੋਰ ਧਾਤਾਂ ਨਾਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਂਦੀਆਂ ਹਨ। ਸਮਝਾਓ।

2+3=5

- (ਅ) Fe^{+3} , Zn^{+2} ਅਤੇ Mn^{+2} ਵਿਚ ਕਿੰਨੇ ਅਣਜੋੜੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ?



नोट :



- (i) अपनी उत्तर-पुस्तिका के मुख पृष्ठ पर विषय-कोड/ पेपर-कोड वाले खाने में विषय-कोड/ पेपर कोड 053 अवश्य लिखें।
- (ii) उत्तर-पुस्तिका लेते ही इसके पृष्ठ गिनकर देख लें कि इसमें मुख पृष्ठ सहित 32 पृष्ठ हैं एवं सही क्रम में हैं।
- (iii) उत्तर-पुस्तिका में खाली छोड़े गए पृष्ठ/ पृष्ठों के पश्चात् हल किए गए प्रश्न/ प्रश्नों का मूल्यांकन नहीं किया जाएगा।
- (iv) सैद्धान्तिक प्रश्न पत्र में दिए गए सभी 21 प्रश्नों को हल करना अनिवार्य है।
- (v) प्रश्न संख्या 1 के 20 उप-भाग हैं, जिनमें से प्रत्येक 1 अंक का है। सभी प्रश्नों का हल अनिवार्य है। यह प्रश्न बहु-विकल्पीय, सही/गलत और बोधगम्यता पर आधारित है।
- (vi) प्रश्न संख्या 2 से 15 में प्रदत्त प्रत्येक प्रश्न दो अंक का है। इनमें से चार प्रश्नों में आंतरिक विकल्प दिए गए हैं। सभी प्रश्न अनिवार्य हैं।
- (vii) प्रश्न संख्या 16 से 19 में प्रदत्त प्रत्येक प्रश्न तीन अंक का है। इनमें से दो प्रश्नों में आंतरिक विकल्प दिए गए हैं। सभी प्रश्न अनिवार्य हैं।
- (viii) प्रश्न संख्या 20 से 21 में प्रदत्त प्रत्येक प्रश्न पाँच अंक का है तथा इनमें आन्तरिक विकल्प भी दिए गए हैं।
- (ix) प्रोग्राम-विहीन कैल्कुलेटर के प्रयोग की अनुमति है तथा लॉग-टेबल का प्रयोग किया जा सकता है।
- (x) पंजाबी एवं हिन्दी भाषा में अंग्रेजी भाषा के ही यथार्थ अनुवादित प्रश्न दिए गए हैं। अतः किसी भी भ्रम की स्थिति में अंग्रेजी भाषा के प्रश्न को ही सही माना जाएगा।

1. निम्नलिखित पैराग्राफ को पढ़िए और नीचे दिए गए प्रश्नों के उत्तर दीजिए :

यह देखा गया है कि एक जीवित कोशिका का नाभिक अंतर्निहित वर्णों के इस संचरण के लिए जिम्मेदार है, जिसे आनुवंशिकता भी कहा जाता है। कोशिका के नाभिक में आनुवंशिकता के लिए उत्तरदायी कणों को गुणसूत्र कहते हैं। जो प्रोटीन और अन्य प्रकार के जैव अणुओं से बने होते हैं, जिन्हें न्यूक्लिक अम्ल कहा जाता है। ये मुख्यतः दो प्रकार के होते हैं, डी ऑक्सीराइबोन्यूक्लिक अम्ल (डी.एन.ए) और राइबोन्यूक्लिक अम्ल (आर.एन.ए)। चूंकि न्यूक्लिक एसिड न्यूक्लियोटाइड की लंबी श्रृंखला पॉलिमर हैं, इसलिए उन्हें पॉली-न्यूक्लियोटाइड भी कहा जाता है। आर.एन.ए अणु तीन प्रकार के होते हैं और वे विभिन्न कार्य करते हैं। उन्हें मैसेंजर आर.एन.ए (एम-आर.एन.ए), राइबोसोमल आर.एन.ए (आर-आर.एन.ए) और ट्रांसफर आर.एन.ए (टी-आर.एन.ए) के रूप में नामित किया गया है।

- (i) डी.एन.ए और आर.एन.ए का पूरा नाम लिखें।
- (ii) आर.एन.ए कितने प्रकार के होते हैं?
- (iii) आनुवंशिकता के लिए कौन जिम्मेदार है?
- (iv) आनुवंशिकता को परिभाषित करें।
- (v) न्यूक्लिक अम्ल कितने प्रकार के होते हैं?



1
1
1
1
1

सही और गलत

- (vi) CO_2 , Cl^- की तुलना में मजबूत लिगेंड है।
- (vii) प्राथमिक अल्कोहल के लिए विक्टर मेयर परीक्षण में उत्पादित रंग गहरा नीला होता है।
- (viii) फार्मिक एसिड लाल चीटियों से प्राप्त किया जाता है।
- (ix) एसिटोन का IUPAC नाम ब्यूटेनोन है?
- (x) $\text{Ni}(\text{CO})_4$ प्रतिचुंबकीय है।



1
1
1
1
1



1

(xi) एबुलोस्कोपिक स्थिरांक की इकाईयाँ हैं :

- (क) $K \text{ kg mol}^{-1}$ (ख) mol kg K^{-1}
(ग) $\text{kg mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$ (घ) K mol kg^{-1}

1

(xii) गैल्वीकरण में किसकी कोटिंग की जाती है?

- (क) Cr (ख) Cu (ग) Zn (घ) Pb

1

(xiii) प्रथम क्रम प्रतिक्रिया की इकाईयाँ :

- (क) s^{-1} (ख) s (ग) mol L^{-1} (घ) $\text{L}^{-1} \text{ s}$

1

(xiv) द्रव्यमान द्वारा 30% वाले कार्बन टेट्राक्लोराइड घोल में बेंजीन का मोलांश कितना होता है?

- (क) 0.540 (ख) 0.459 (ग) 0.500 (घ) 0.300

1

(xv) रिवर्स ऑस्मोसिस प्लांट में इस्तेमाल की जाने वाली छिद्रपूर्ण झिल्ली किसके द्वारा बनाई जाती है?

- (क) सेल्यूलोज एसीटोन (ख) पोटेशियम नाइट्रेट
(ग) मरक्यूरिक आयोडाइड (घ) स्टार्च

1

(xvi) निम्नलिखित में डी.डी.टी क्या है?

- (क) उर्वरक
(ख) जैव निम्नीकरणीय प्रदूषक
(ग) गैर-जैव निम्नीकरणीय प्रदूषक
(घ) ग्रीन हाउस गैस

1

(xvii) निम्नलिखित में, सबसे मजबूत अम्ल है :

- (क) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ (ख) CH_3COOH
(ग) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ (घ) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{COOH}$

1

(xviii) बेन्जोइक एसिड LiAlH_4 के साथ प्रतिक्रिया करने पर देता है :

- (क) एथिलीन (ख) मिथाइल बेंजीन
(ग) फिनोल (घ) बेन्जाइल अल्कोहल

1

(xix) विनेगर _____ का तनु जलीय घोल है।

- (क) एथेनॉइक अम्ल (ख) बेन्जोइक अम्ल
(ग) साइट्रिक अम्ल (घ) ऑक्सालिक अम्ल

1

(xx) $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{-3}$ में Fe की ऑक्सीकरण अवस्था :

- (क) +3 (ख) +2 (ग) +4 (घ) -3

दो अंक वाले प्रश्न :



2. डबल नमक और उप-सह संयोजन यौगिक में दो अंतर लिखो।

2

3. मोनोडेंटेट लिगेंड को परिभाषित करें और उदाहरण दें।

2

4. एक ही आणविक द्रव्यमान के ऐल्कोहॉलों का क्वथनांक, हैलोऐल्केन की तुलना में अधिक क्यों होता है?

2

अथवा

आप प्रोपेन-1-ओल को प्रोपेन-2-ओल में कैसे बदलेंगे?

2

5. रोसेनमुंड अपचायन का वर्णन करो।



2

अथवा

निचले कार्बोसाइक्लिक अम्ल जल में अत्यधिक घुलनशील होते हैं, वर्णन करो।

2

6. आप ऐनिलीन से क्लोरोबेंजीन कैसे प्राप्त करेंगे?

2

7. समझाइए कि मिथाइलऐमीन, अमोनिया की अपेक्षा प्रबल क्षारक क्यों है?

2

8. डी.एन.ए और आर.एन.ए के बीच दो अंतर लिखो।

2

9. आदर्श और गैर-आदर्श घोल के बीच दो अंतर दो।

2

10. 0.1 मोलल जलीय घोल जो कि 100.052°C पर उबल जाता है, उस पदार्थ में पानी के मोल ऊँचाई स्थिरांक की गणना करें।

2

अथवा



18 ग्राम ग्लूकोज ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) को सॉस पैन में 1 किलो पानी में घोला जाता है। 1.013 बार दबाव पर पानी किस तापमान पर उबलेगा? पानी के लिए K_b , 0.52K kg mol^{-1} है।

2

11. गैल्वेनिक सेल और इलेक्ट्रोलाइटिक में दो अंतर लिखो।

2

12. 90 ग्राम H_2O के पूर्ण ऑक्सीकरण के लिए कितने कूलम्ब बिजली की आवश्यकता होती है?

2

13. प्रतिक्रिया की कोटि और आण्विकता-कोटि के बीच दो अंतर लिखो।

2

14. प्रथम क्रम प्रतिक्रिया के लिए स्थिर दर 60 sec^{-1} है। इस प्रतिक्रिया की सांद्रता को इसके $1/10$ वें हिस्से तक रह जाने में कितना समय लगेगा?

2

अथवा

पहले क्रम की प्रतिक्रिया के आधे जीवन काल की गणना करें, जबकि $K = 8 \text{ min}^{-1}$ है।

2

15. Zr और Hf एक समान विशेषताएँ क्यों प्रदर्शित करते हैं?

2



तीन अंक वाले प्रश्न

16. पहली प्रतिक्रिया के दो तिहाई जीवन की गणना करें, जिसमें $K = 5.48 \times 10^{-14} \text{ s}^{-1}$ है।

3

17. प्राथमिक, द्वितीयक और तृतीयक एल्कोहल के अम्लीय लक्षण की तुलना करें।

3

अथवा

फिनॉल के लिए रीमर टाइमैन अभिक्रिया की व्याख्या करो।

3

18. ऐनिलीन का क्षारकीय ऐथीलामाइन से निम्न क्षारकीय, क्यों होता है?

3

19. $CaCl_2$ की मोलर चालकता Λ_m° पता करें जब $\lambda(Ca^{+2})$ की आयनिक चालकता $= 119.5 \text{ S cm}^2 \text{ mol}^{-1}$ और $\lambda(Cl^-)$ की आयनिक चालकता $= 76.3 \text{ S cm}^2 \text{ mol}^{-1}$ है।

3

अथवा

नीचे लिखे सेल की 298K पर निकटतम समीकरण लिखिए और उसकी e.m.f पता करें।

3

$Fe(s) | Fe^{+2} (0.001M) || H^+ (1M) | H_2(1atm) | Pt.$

दिया गया है : $E^\circ_{Fe^{+2} | Fe} = -0.44 \text{ V}$



पाँच अंक वाले प्रश्न

20. प्रतिक्रिया लिखें :



1+1+1+1+1=5

(i) वुर्टज-फिटिंग प्रतिक्रिया

(ii) उल्मैन प्रतिक्रिया

(iii) गैटरमैन प्रतिक्रिया

(iv) हंसडीकर प्रतिक्रिया

(v) बाल्ल-शिमैन प्रतिक्रिया



अथवा

(क) एकाण्विक नाभिकरागी प्रतिस्थापन (SN^1) और द्विअणुक नाभिकस्नेही प्रतिस्थापन अभिक्रिया (SN^2) में 4 अंतर लिखो।

4+1=5

(ख) प्रकाशिक क्रियाकलाप को परिभाषित कीजिए।

21. निम्नलिखित का उत्तर लिखें :

(क) लैन्थेनॉयड और एक्टिनॉयड में तीन अंतर लिखो।

3+2=5

(ख) स्पष्ट कीजिए कि Cu^{+2} लवण रंगीन क्यों होते हैं, जबकि Zn^{+2} लवण रंगहीन होते हैं?

अथवा

(क) संक्रमण धातुएँ अन्य धातुओं के साथ मिश्रित धातु बनाती हैं, समझाओ।

2+3=5



(ख) Fe^{+3} , Zn^{+2} तथा Mn^{+2} में कितने अयुग्मित इलेक्ट्रॉन उपस्थित होते हैं?

(English Version)

- Note :**
- 
- (i) You must write the subject-code/paper-code 053 in the box provided on the title page of your answer-book.
 - (ii) Make sure that the answer-book contains 32 pages (including title page) and are properly serialled as soon as you receive it.
 - (iii) Question/s attempted after leaving blank page/s in the answer-book would not be evaluated.
 - (iv) There will be one theory paper comprising of 21 questions. All questions are compulsory.
 - (v) Question Nos. 1 will have 20 sub-parts and each part will carry 1 mark. All questions are compulsory. This question will be of multiple choice, true/false and comprehensive.
 - (vi) Question Nos. 2 to 15 will be of two marks each. There will be internal choice in four questions. All questions are compulsory.
 - (vii) Question Nos. 16 to 19 will be of three marks each. There will be internal choice in two questions. All questions are compulsory.
 - (viii) Question Nos. 20 and 21 will be of five marks each. There will be internal choice in them.
 - (ix) Use of un-programmable calculator is allowed. The log tables can be used.
 - (x) Punjabi and Hindi Versions of questions are true translation of English Version. So in the case of any confusion consider English Version to be Correct.

1. Read the following paragraph and answer the questions given below :

It has been observed that nucleus of a living cell is responsible for this transmission of inherent characters, also called heredity. The particles in the nucleus of cell, responsible for heredity, are called chromosomes which are made up of proteins and another type of biomolecules called nucleic acids. These are mainly of two types, the deoxyribonucleic acids (DNA) and ribonucleic acid (RNA). Since nucleic acids are long chain polymers of nucleotides, so they are also called polynucleotides. RNA molecules are of three types and they perform different functions. They are named as messenger RNA (m-RNA), ribosomal RNA (r-RNA) and transfer RNA (t-RNA).

- (i) Give full form of DNA and RNA. 1
- (ii) How many types of RNA are there ? 1
- (iii) Who is responsible for heredity ? 1
- (iv) Define heredity. 1
- (v) How many types of nucleic acids are there ? 1

True / False

- 
- (vi) CO is stronger ligand than Cl^{-1} . 1
 - (vii) The colour produced in Victor Meyer test for primary alcohol is deep blue. 1
 - (viii) Formic acid is obtained from red ants. 1

(ix) IUPAC name of Acetone is Butanone.

(x) $\text{Ni}(\text{CO})_4$ is diamagnetic.



Multiple choice questions.

(xi) The units of ebullioscopic constant is :

- (a) K kg mol^{-1} (b) mol kg K^{-1}
(c) $\text{kg mol}^{-1} \text{K}^{-1}$ (d) K mol kg^{-1}

(xii) Galvanisation is applying a coating of :

- (a) Cr (b) Cu (c) Zn (d) Pb

(xiii) The units of first order reaction :

- (a) s^{-1} (b) s (c) mol L^{-1} (d) $\text{L}^{-1} \text{s}$

(xiv) What is the mole fraction of benzene in solution containing 30% by mass in carbon tetrachloride ?

- (a) 0.540 (b) 0.459 (c) 0.500 (d) 0.300

(xv) The porous membrane used in reverse osmosis plant is made up by :

- (a) Cellulose acetone (b) Potassium nitrate
(c) Mercuric iodide (d) Starch



(xvi) What is DDT among the following :

- (a) Fertilizer.
(b) Biodegradable pollutant.
(c) Non-Biodegradable pollutant.
(d) Green House gas.

(xvii) In the following, strongest Acid is :

- (a) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ (b) CH_3COOH
(c) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ (d) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{COOH}$

(xviii) Benzoic Acid reacts with LiAlH_4 to give :

- (a) Ethylene (b) Methyl Benzene
(c) Phenol (d) Benzyl Alcohol

(xix) Vinegar is dilute aqueous solution of :

- (a) Ethanoic acid. (b) Benzoic acid.
(c) Citric acid. (d) Oxalic acid.



(xx) The oxidation state of Fe in $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{-3}$:

- (a) +3 (b) +2 (c) +4 (d) -3

Two Mark Questions



2. Write two differences between double salt and co-ordination compounds. 2
3. Define monodentate ligands and give example. 2
4. Why do alcohols have higher boiling point than haloalkanes of the same molecular mass ? 2

OR

How will you convert propan-1-ol to propan-2-ol ? 2

5. Describe Rosenmund reduction. 2

OR

Lower carbocyclic acids are highly soluble in water. Explain. 2

6. How will you obtain chlorobenzene from aniline ? 2



7. Explain why methylamine is a stronger base than Ammonia ? 2

8. Give two differences between DNA and RNA. 2

9. Give two differences between ideal and non-ideal solution. 2

10. Calculate the molal elevation constant of water, it being given that 0.1 molal aqueous solution of a substance boils at 100.052°C. <https://www.punjabboardonline.com> 2

OR

18 gm of glucose ($C_6H_{12}O_6$) is dissolved in 1 kg of water in a saucepan. At what temperature will the water boil at 1.013 bar pressure ? K_b for water is $0.52K\text{ kg mol}^{-1}$. 2

11. Give two differences between Galvanic Cell and Electrolytic cell. 2



12. How many Coulombs of electricity are required for complete oxidation of 90 gm of H_2O ? 2

13. Give two differences between order of reaction and molecularity of reaction. 2

14. The rate constant for a first order reaction is 60 sec^{-1} . How much time will it take to reduce the concentration of the reaction to $1/10^{\text{th}}$ of its initial value ? 2

OR

Calculate the half-life time of a first order reaction having $K = 8 \text{ min}^{-1}$. 2

15. Why do Zr and Hf exhibit similar properties ? 2



Three mark Questions.

16. Calculate the two third life of a first reaction having $K = 5.48 \times 10^{-4} \text{ s}^{-1}$. 3

17. Compare the acidic character of Primary, Secondary and Tertiary alcohol. 3

OR

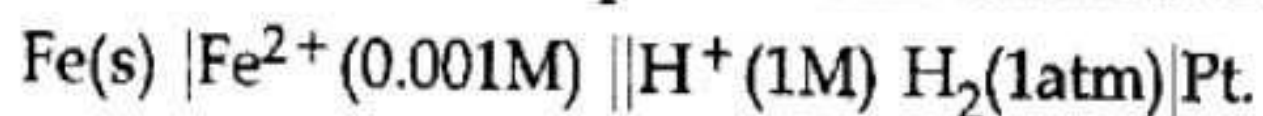
Explain Reimer Tiemann reaction of Phenols. 3

18. Why is aniline less basic than ethylamine ? 3

19. Calculate the molar conductance Λ_m° for CaCl_2 , given that $\lambda(\text{Ca}^{+2}) = 119.5 \text{ S cm}^2 \text{ mol}^{-1}$, $\lambda(\text{Cl}^-) = 76.3 \text{ S cm}^2 \text{ mol}^{-1}$. 3

OR

Write the Nearest equation and calculate the e.m.f of the following cell at 298K. 3



$$\text{Given } E^\circ_{\text{Fe}^{+2} | \text{Fe}} = -0.44 \text{ V}$$



5 marks Answer type questions.

20. Write the reaction :

1+1+1+1+1=5

(i) Wurtz-fitting reaction

(ii) Ullmann reaction

(iii) Gattermann reaction

(iv) Hunsdiecker reaction



(v) Balz-Schiemann reaction

OR

- (a) Write four differences between SN^2 (substitution nucleophilic biomolecular reaction) and SN^1 (substitution nucleophilic unimolecular reaction). 4+1=5



- (b) Define Optical activity.

21. Write the following :

- (a) Give three differences between Lanthanoids and Actinoids. 3+2=5

- (b) Explain why Cu^{+2} salts are coloured while Zn^{+2} salts are colourless ?

OR

- (a) Transition metals form alloys with other metals. Explain. 2+3=5

- (b) How many unpaired electrons are present in Fe^{+3} , Zn^{+2} and Mn^{+2} ?



- o O o -

