

## ਰਸਾਇਣਿਕ ਕਿਰਿਆਵਾਂ ਅਤੇ ਸਮੀਕਰਣਾਂ

ਪ੍ਰ:1 ਕੈਲਸੀਅਮ ਆਕਸਾਇਡ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਕੀ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ?

1. ਕੈਲਸੀਅਮ ਹਾਈਡਰੋਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਤਾਪ ਦਾ ਨਿਕਾਸ
2. ਕੈਲਸੀਅਮ ਹਾਈਡਰੋਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਤਾਪ ਦਾ ਸੋਖਣਾ
3. ਕੈਲਸੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ, ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਅਤੇ ਤਾਪ ਦਾ ਸੋਖਣਾ
4. ਕੈਲਸੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ, ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਅਤੇ ਤਾਪ ਦਾ ਨਿਕਾਸ

ਪ੍ਰ:2 ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੀ ਰਸਾਇਣਿਕ ਕਿਰਿਆ ਕਿਸ ਪ੍ਰਕਾਰ ਦੀ ਕਿਰਿਆ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ?



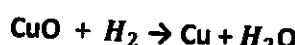
1. ਸੰਯੋਜਨ ਅਤੇ ਤਾਪ ਨਿਕਾਸੀ ਕਿਰਿਆ
2. ਸੰਯੋਜਨ ਅਤੇ ਤਾਪ ਸੋਖੀ ਕਿਰਿਆ
3. ਵਿਸਥਾਪਨ ਅਤੇ ਤਾਪ ਨਿਕਾਸੀ ਕਿਰਿਆ
4. ਵਿਸਥਾਪਨ ਅਤੇ ਤਾਪ ਸੋਖੀ ਕਿਰਿਆ

ਪ੍ਰ:3 ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਰਸਾਇਣਿਕ ਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਕਿਹੜਾ ਪਦਾਰਥ ਲਾਘੂਕਾਰਕ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ?



1.  $MnO_2$
2.  $HCl$
3.  $MnCl_2$
4.  $Cl_2$

ਪ੍ਰ:4 ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਰਸਾਇਣਿਕ ਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਕਿਹੜਾ ਪਦਾਰਥ ਆਕਸੀਕਾਰਕ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ?



1.  $CuO$
2.  $H_2$
3.  $Cu$
4.  $H_2O$

ਪ੍ਰ:5 ਲੋਹਾ, ਚਾਂਦੀ ਅਤੇ ਤਾਬੇ ਦੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਉਪਰ ਥੋਰਨ ਦੀ ਪ੍ਰੀਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਕਿਸ ਰੰਗ ਦੀ ਪਰਤ ਜਾਂਦੀ ਹੈ?

1. ਭੂਗੀ, ਕਾਲੀ ਅਤੇ ਹਰੇ ਰੰਗ ਦੀ
2. ਕਾਲੀ, ਭੂਗੀ ਅਤੇ ਹਰੇ ਰੰਗ ਦੀ
3. ਸਾਰੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਉਪਰ ਭੂਰੇ ਰੰਗ ਦੀ
4. ਸਾਰੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਉਪਰ ਕਾਲੇ ਰਮਗ ਦੀ

ਪ੍ਰ:6 ਜਦੋਂ ਚਰਬੀ ਅਤੇ ਤੇਲ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਬਦਲਾਅ ਆਉਂਦਾ ਹੈ?

1. ਇਹਨਾਂ ਦਾ ਸੁਆਦ ਚੰਗਾ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।
2. ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਗੰਧ ਅਤੇ ਸੁਆਦ ਚੰਗਾ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।
3. ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਗੰਧ ਅਤੇ ਸੁਆਦ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।
4. ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ ਆਉਂਦਾ।

ਪ੍ਰ:7 ਬਹੁਤ ਜਲਦੀ ਆਕਸੀਕ੍ਰਿਤ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਪਦਾਰਥ ਨੂੰ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਤੱਕ ਸੰਭਾਲ ਕੇ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ?

1. ਆਕਸੀਜਨ ਮਿਲਾ ਕੇ ਅਤੇ ਕੁਝ ਦਿਨ ਧੁੱਪ ਵਿੱਚ ਰੱਖ ਕੇ।
2. ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਲਾ ਕੇ ਅਤੇ ਕੁਝ ਦਿਨ ਧੁੱਪ ਵਿੱਚ ਰੱਖ ਕੇ।
3. ਆਕਸੀਜਨ ਮਿਲਾ ਕੇ ਅਤੇ ਹਵਾ ਰੋਧਕ ਬਰਤਨਾਂ ਵਿੱਚ ਰੱਖ ਕੇ।
4. ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਲਾ ਕੇ ਅਤੇ ਹਵਾ ਰੋਧਕ ਬਰਤਨਾਂ ਵਿੱਚ ਰੱਖ ਕੇ।

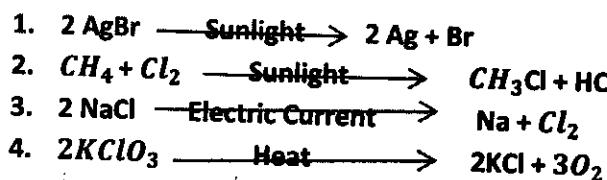
ਪ੍ਰ:8 ਜਦੋਂ ਕਾਪੱਤ ਪਾਊਡਰ ਨੂੰ ਚਾਇਨਾ ਡਿਸ਼ ਵਿੱਚ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਜ਼ਾ ਤੇ ਕੀ ਰੰਗ ਬਣਦਾ ਹੈ?

1. ਲਾਲ
2. ਨੀਲਾ
3. ਹਰਾ
4. ਕਾਲਾ

ਪ੍ਰ:9 ਜਦੋਂ ਗਰਮ ਕਾਪੱਤ ਆਕਸਾਇਡ ਉਪਰੋਂ ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਗੈਸ ਲੰਘਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ?

1. ਸਜ਼ਾ ਦੀ ਕਾਲੀ ਪਰਤ ਨੀਲੀ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ।
2. ਸਜ਼ਾ ਦੀ ਕਾਲੀ ਪਰਤ ਭੂਰੀ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ।
3. ਸਜ਼ਾ ਦੀ ਕਾਲੀ ਪਰਤ ਹਰੀ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ।
4. ਸਜ਼ਾ ਦੀ ਕਾਲੀ ਪਰਤ ਸਫੇਦ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ।

ਪ੍ਰ:10 ਕਾਲੀ-ਚਿੱਟੀ ਡੋਟੋਗਾਢੀ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜੀ ਕਿਰਿਆ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ?



ਪ੍ਰ:11 ਇਕ ਰਸਾਇਣਕ ਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕੀ ਨਹੀਂ ਵਾਪਰਦਾ:-

1. ਪੁਰਾਣੇ ਰਸਾਇਣਕ ਬੰਧਨ ਦਾ ਟੁੱਟਣਾ ਅਤੇ ਨਵੇਂ ਰਸਾਇਣਕ ਬੰਧਣਾ ਦਾ ਬਣਨਾ।
2. ਇਕ ਨਵੇਂ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਬਣਨਾ ਜਿਸ ਦੇ ਗੁਣ ਬਿਲਕੁਲ ਭਿੰਨ ਹੋਣ।
3. ਇਕ ਤੱਤ ਦੇ ਪ੍ਰਮਾਣੂ, ਦੂਸਰੇ ਤੱਤ ਦੇ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਕੇ ਇਕ ਨਵੇਂ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਬਣਨਾ।
4. ਨਵੇਂ ਪਦਾਰਥ ਬਣਨ ਲਈ ਪ੍ਰਮਾਣੂਆ ਦੀ ਤਰਤੀਬ ਦਾ ਬਦਲਣਾ।

ਪ੍ਰ:12 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸ ਵਿੱਚ ਰਸਾਇਣਕ ਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ।

1. ਭੋਜਨ ਦਾ ਪੱਚਣਾ।
2. ਸਾਹ ਕਿਰਿਆ।
3. ਮੋਮਬਤੀ ਦਾ ਬਲਣਾ।
4. ਗਰਮ ਕਰਨ ਤੇ ਮੋਮਬਤੀ ਦਾ ਪਿਘਲਣਾ।

ਪ੍ਰ:13 ਤੁਹਾਨੂੰ ਲੈਡ ਨਾਈਟ੍ਰੋਟ ਦਾ ਘੋਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸ ਤੋਨ ਪੀਲੇ ਰੰਗ ਦਾ ਅਵਖੇਪ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜਾ ਘੋਲ ਮਿਲਾਉਗੇ?

1. ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ
2. ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਨਾਈਟਰਾਈਡ
3. ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਸਲਫਾਈਡ
4. ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ

ਪ੍ਰ:14 ਕਿਹੜਾ ਅਮਲ, ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਗਾਨੇਟ ਦੇ ਜਾਮਣੀ ਰੰਗ ਨੂੰ ਰੰਗਹੀਨ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ?

1. ਸਲਫਾਈਕਲੋਰਿਕ ਅਮਲ
2. ਸਿਟਰਿਕ ਅਮਲ
3. ਕਾਰਬੋਨਿਕ ਅਮਲ
4. ਹਾਈਡਰਕਲੋਰਿਕ ਅਮਲ

ਪ੍ਰ:15 ਦੋ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੀ ਰਸਾਇਣਕ ਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਰੰਗ ਸੰਤਰੀ ਤੋਂ ਹਰਾ ਹੋ ਗਿਆ। ਇਹ 2 ਪਦਾਰਥ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ :-

1. ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਡਾਈਕਰਮੇਟ ਦਾ ਘੋਲ ਅਤੇ ਸਲਫਰ ਡਾਇਆਕਸਾਈਡ
2. ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਗਾਨੇਟ ਦਾ ਘੋਲ ਅਤੇ ਸਲਫਰ ਡਾਇਆਕਸਾਈਡ
3. ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਗਾਨੇਟ ਦਾ ਘੋਲ ਅਤੇ ਨਿੰਬੂ ਦਾ ਰਸ
4. ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਡਾਈਕਰਮੇਟ ਦਾ ਘੋਲ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਇਆਕਸਾਈਡ

ਪ੍ਰ.16 ਕੈਲਸੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੀ ਕਿਰਿਆ ਕਿਸ ਪ੍ਰਕਾਰ ਦੀ ਹੈ?

1. ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਗੈਸ ਨਿਕਲਦੀ ਹੈ।
2. ਕੈਲਸੀਅਮ ਹਾਈਡਰੋਅਕਸਾਈਡ ਦਾ ਅਵਖੇਪ ਦਾ ਬਣਨਾ।
3. ਮਿਸ਼ਰਨ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ।
4. ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਪਰੀਵਰਤਨ।

ਪ੍ਰ.17 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜੀ ਕਿਰਿਆ ਤਾਪ-ਸੋਖੀ ਹੈ?

1. ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਸੰਯੋਜਨ ਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਕਾਰਬਨ ਮੋਨੋ-ਅਕਸਾਈਡ ਗੈਸ ਦਾ ਬਣਨਾ।
2. ਨਾਈਟਰੋਜਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਸੰਯੋਜਨ ਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਨਾਇਟ੍ਰਿਕ -ਅਕਸਾਈਡ ਗੈਸ ਦਾ ਬਣਨਾ।
3. ਗੁਲੂਕੋਜ਼ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਸੰਯੋਜਨ ਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਅਕਸਾਈਡ ਗੈਸ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦਾ ਬਣਨਾ।
4. ਜਿੰਕ ਅਤੇ ਹਾਈਡਰੋਕਲੋਰਿਕ ਅਮਲ ਦੀ ਸੰਯੋਜਨ ਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਜਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਗੈਸ ਦਾ ਬਣਨਾ।

ਪ੍ਰ.18 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜੀ ਕਿਰਿਆ ਤਾਪ-ਨਿਕਾਸੀ ਹੈ?

1. ਪਾਣੀ ਦਾ ਬਿਜਲੀ ਅਪਘਟਨ।
2. ਕੈਲਸੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਦਾ ਕੈਲਸੀਅਮ ਹਾਈਡਰੋਅਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ।
3. ਸਾਹ ਕਿਰਿਆ।
4. ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕਿਰਿਆ।

ਪ੍ਰ.19 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜੀ ਕਿਰਿਆ ਤਾਪ-ਸੋਖੀ ਨਹੀਂ ਹੈ?

1.  $CaCO_3 \longrightarrow CaO + CO_2$
2.  $2H_2O \longrightarrow 2H_2 + O_2$
3.  $6CO_2 + 6H_2O \longrightarrow C_6 H_{12}O_6 + O_2$
4.  $C_6 H_{12}O_6 + O_2 \longrightarrow 6CO_2 + 6H_2$

ਪ੍ਰ.20 ਇਕ ਰਸਾਇਣਿਕ ਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਨ ਕਰਨ ਲਈ ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਨਿਯਮ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?

1. ਸੰਵੇਗ ਦੇ ਸੁਰਿਖਅਣ ਦਾ ਨਿਯਮ
2. ਪੁੰਜ ਦੇ ਸੁਰਿਖਅਣ ਦਾ ਨਿਯਮ
3. ਗੱਤੀ ਦੇ ਸੁਰਿਖਅਣ ਦਾ ਨਿਯਮ
4. ਚੁੰਬਕਤਾ ਦੇ ਸੁਰਿਖਅਣ ਦਾ ਨਿਯਮ

ਪ੍ਰ.21 ਜਦੋਂ ਕੋਈ ਵਸੂਲੂ ਰਸਾਇਣਿਕ ਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਆਕਸੀਜਨ ਗੁਆ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਵਸੂਲੂ ਦਾ ਕੀ ਹੋਇਆ?

1. ਆਕਸੀਕਰਨ
2. ਖੋਰਨ
3. ਲਘੂਕਰਨ
4. ਦੁਰਗੰਧਤਾ

ਪ੍ਰ.22 ਆਕਸੀਕਰਨ-ਲਘੂਕਰਨ ਕਿਰਿਆਵਾਂ ਜਾਂ ਰਿਡੋਕਸ ਕਿਰਿਆਵਾਂ ਦੌਰਾਨ ਜਦੋਂ ਕੋਈ ਪਦਾਰਥ ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਗੁਆ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਕੀ ਹੋਇਆ?

1. ਆਕਸੀਕਰਨ
2. ਪਾਣੀ ਦੀ ਕਮੀ (Dehydration)
3. ਲਘੂਕਰਨ
4. ਡੀ ਹਾਈਡਰੋਜੀਨੇਸ਼ਨ (Dehydrogenation)

ਪ੍ਰ.23 ਲੋਹੇ ਨੂੰ ਖੋਰਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕਿਸ ਪ੍ਰਕਾਰ ਦੀ ਰਸਾਇਣਿਕ ਕਿਰਿਆ ਹੈ?

1. ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਵਿਸਥਾਪਨ
2. ਲਘੂਕਰਨ ਅਤੇ ਸੰਯੋਜਨ
3. ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਸੰਯੋਜਨ
4. ਲਘੂਕਰਨ ਅਤੇ ਵਿਸਥਾਪਨ

ਪ੍ਰ.24 ਜਦੋਂ ਚਰਬੀ ਅਤੇ ਤੇਲ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਦੁਰਗੰਧ ਦੇਣ ਲੱਗ ਪੈਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਸਦੀ ਗੰਧ ਅਤੇ ਸੁਆਦ ਬਦਲ ਜਾਂਦੇ ਹਨ, ਇਸ ਦਾ ਕੀ ਕਾਰਨ ਹੈ?

1. ਆਪਚਨ
2. ਰੇਡੀਓਏਕਟਿਵਿਟਾ
3. Rabidity
4. ਦੁਰਗੰਧਤਾ (Rancidity)

ਪ੍ਰ.25 ਆਲੂ ਦੇ ਚਿਪਸ ਨੂੰ ਖਰਾਬ ਹੋਣ ਤੋਂ ਬਚਾਉਣ ਲਈ, ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਪਲਾਸਟਿਕ ਦੇ ਥੈਲੇ ਵਿੱਚ ਭਰ ਦਿੰਦੇ ਹਨ। ਇਸ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜੀ ਗੈਸ ਭਰੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ?

1. ਕਲੋਰੀਨ ਗੈਸ
2. ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਗੈਸ
3. ਨਾਇਟ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ
4. ਆਕਸੀਜਨ ਗੈਸ

ਪ੍ਰ.26 ਜਦੋਂ ਸੈਡੀਆਮ ਸਲਫਟ ਨੂੰ ਕਿਸ ਪਦਾਰਥ ਵਿੱਚ ਮਿਲਾਉਣ ਤੇ ਸਫੇਦ ਰੰਗ ਦਾ ਅਵਖੇਪ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ?

1.  $Ba(NO_3)_3$  ਘੋਲ
2.  $KNO_3$  ਘੋਲ
3.  $BaCl_2$  ਘੋਲ
4.  $Mg(NO_3)_3$  ਘੋਲ

ਪ੍ਰ.27 ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੀ ਧਾਤ 'M' ਦੀ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਕਿਸ ਪ੍ਰਕਾਰ ਦੀ ਕਿਰਿਆ ਹੈ?



1. ਸੰਯੋਜਨ ਅਤੇ ਲਘੂਕਰਨ ਕਿਰਿਆ
2. ਅਪਘਟਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਿਰਿਆ
3. ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਵਿਸਥਾਪਨ ਕਿਰਿਆ
4. ਸੰਯੋਜਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਿਰਿਆ

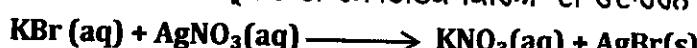
ਪ੍ਰ.28 ਸਾਹ ਕਿਰਿਆ ਕਿਸ ਪ੍ਰਕਾਰ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ?

1. ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਤਾਪ ਸੋਖੀ ਕਿਰਿਆ
2. ਲਘੂਕਰਨ ਅਤੇ ਤਾਪ ਨਿਕਾਸੀ ਕਿਰਿਆ
3. ਸੰਯੋਜਨ ਅਤੇ ਤਾਪ ਸੋਖੀ ਕਿਰਿਆ
4. ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਤਾਪ ਨਿਕਾਸੀ ਕਿਰਿਆ

ਪ੍ਰ.29 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਪਦਾਰਥ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਅਪਘਟਿਤ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?

1. NaCl
2. KCl
3. AgCl
4. CuCl

ਪ੍ਰ.30 ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੀ ਕਿਰਿਆ ਕਿਸੇ ਪ੍ਰਕਾਰ ਦੀ ਰਸਾਇਣਕ ਕਿਰਿਆ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ?



1. ਅਪਘਟਨ ਕਿਰਿਆ
2. ਸੰਯੋਜਨ ਕਿਰਿਆ
3. ਦੂਹਰੀ ਵਿਸਥਾਪਨ ਕਿਰਿਆ
4. ਵਿਸਥਾਪਨ ਕਿਰਿਆ

ਪ੍ਰ.31 ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੀ ਸਮੀਕਰਣ ਕਿਸ ਪ੍ਰਕਾਰ ਦੀ ਰਸਾਇਣਕ ਕਿਰਿਆ ਹੈ?



1. ਅਪਘਟਨ ਅਤੇ ਵਿਸਥਾਪਨ ਕਿਰਿਆ
2. ਸੰਯੋਜਨ ਅਤੇ ਦੂਹਰੀ ਵਿਸਥਾਪਨ ਕਿਰਿਆ
3. ਰਿਡੋਕਸ ਅਤੇ ਵਿਸਥਾਪਨ ਕਿਰਿਆ
4. ਦੂਹਰੀ ਵਿਸਥਾਪਨ ਅਤੇ ਰਿਡੋਕਸ ਕਿਰਿਆ

ਪ੍ਰ.32 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਪਤਲੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਅਮਲ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜਾ ਪਦਾਰਥ ਮਿਲਾਨ ਤੇ ਸਫੇਦ ਰੰਗ ਦਾ ਅਵਖੇਪ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ?

1.  $CuSO_4$  ਘੋਲ
2. NaCl ਘੋਲ
3.  $BaCl_2$  ਘੋਲ
4.  $Na_2SO_4$  ਘੋਲ

## ਤੇਜ਼ਾਬ, ਖਾਰ ਅਤੇ ਲੂਣ

ਪ੍ਰ:33 ਜੇਕਰ 10 ਮਿਲੀ:NaOH ਦੇ ਘੋਲ ਨੂੰ 8 ਮਿਲੀ: HCl ਦਾ ਘੋਲ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਉਦਾਸੀਨ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਤਾਂ 20 ਮਿਲੀ: NaOH ਦੇ ਘੋਲ ਨੂੰ ਕਿੰਨੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ HCl ਦਾ ਘੋਲ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਉਦਾਸੀਨ ਕਰ ਸਕੇਗਾ?

1. 4 ਮਿਲੀ:
2. 8 ਮਿਲੀ:
3. 12 ਮਿਲੀ:
4. 16 ਮਿਲੀ:

ਪ੍ਰ:34 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜੀ ਦਵਾਈ ਜਿਅਦਾ ਭੋਜਨ ਖਾਣ ਨਾਲ ਹੋਏ ਆਪਚਨ ਲਈ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ?

1. ਐਟਬਾਇਟਿਕ (antibiotic)
2. Analgesic
3. Antacid
4. Antiseptic

ਪ੍ਰ:35 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਘੋਲ ਚੂਨੇ ਦੇ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਇੱਕ ਗੈਸ ਉਤਪੰਨ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਜੋ ਚੂਨੇ ਦੇ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਢੂਧਿਆ ਕਰ ਦਿੰਦੀ ਹੈ?

1.  $Na_2SO_4$  ਘੋਲ
2.  $CaSO_4$  ਘੋਲ
3.  $H_2SO_4$  ਘੋਲ
4.  $K_2SO_4$  ਘੋਲ

ਪ੍ਰ:36 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਆਰਗੈਨਿਕ ਤੇਜ਼ਾਬ ਨਹੀਂ ਹੈ?

1. ਈਬਾਨੋਇਕ ਅਮਲ
2. ਫਾਰਮਿਕ ਅਮਲ
3. ਸਿਟਰਿਕ ਅਮਲ
4. ਕਾਰਬੋਨਿਕ ਅਮਲ

ਪ੍ਰ:37 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਗੁਣ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?

1. ਇਹ ਸੁਆਦ ਵਿੱਚ ਖੋਟੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ।
2. ਇਹ ਸਾਬਨ ਵੰਗ ਚੀਕਣੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ।
3. ਇਹ ਲਿਟਮਸ ਪੇਪਰ ਲਾਲ ਕਰ ਦਿੰਦੇ ਹਨ।
4. ਇਹਨਾਂ ਦੀ PH ਕੀਮਤ 7 ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੁੰਦੀ ਹੈ।

ਪ੍ਰ:38 ਕਿਹੜਾ ਸੂਚਕ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਘੋਲ ਨੂੰ ਲਾਲ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ?

1. ਹਲਦੀ ਅਤੇ ਲਿਟਮਸ
2. ਫਿਨੋਲਡਿਥਲੀਨ ਅਤੇ ਮਿਥਾਇਲ ਔਰਜ਼
3. ਲਿਟਮਸ ਅਤੇ ਮਿਥਾਇਲ ਔਰਜ਼
4. ਫਿਨੋਲਡਿਥਲੀਨ ਅਤੇ ਲਿਟਮਸ

ਪ੍ਰ:39 ਜਿਅਦਾ ਭੋਜਨ ਖਾਣ ਉਪਰੰਤ ਹੋਈ ਬਦਹਜ਼ਮੀ ਦੀ ਸਿਥਤੀ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਠੀਕ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ?

1. ਸਿਰਕਾ
2. ਲਿੰਬੂ ਦਾ ਰਸ
3. ਮਿੱਠਾ ਸੋਡਾ
4. ਕਪੜੇ ਪੋਣ ਵਾਲਾ ਸੋਡਾ

ਪ੍ਰ:40 ਸਿਰਕੇ ਅਤੇ ਦਹੀ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜਾ ਗੁਣ ਇਕ-ਸਮਾਨ ਹੈ?

1. ਮਿੱਠਾ ਸੁਆਦ
2. ਕੌਜ਼ਾ ਸੁਆਦ
3. ਸੁਆਦਹੀਨ
4. ਖੱਟਾ ਸੁਆਦ

ਪ੍ਰ:41 ਕਿਹੜਾ ਸੂਚਕ ਖਾਰੀ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਗੁਲਾਬੀ ਰੰਗ ਦਿੰਦਾ ਹੈ?

1. ਮਿਥਾਇਲ ਔਰਜ਼
2. ਹਲਦੀ ਦਾ ਪੇਪਰ
3. ਫਿਨੋਲਡਿਥਲੀਨ
4. ਲਿਟਮਸ ਪੇਪਰ

ਪ੍ਰ:42 ਕਿਹੜਾ ਘੋਲ ਜਿਸਤ ਦੇ ਟੁਕੜਿਆ ਨਾਲ ਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਪੈਪ ਦੀ ਅਵਾਜ਼ ਨਾਲ ਗੈਸ ਉਤਪੰਨ ਕਰਦਾ ਹੈ?

1.  $Mg(OH)_2$
2.  $Na_2CO_3$
3. NaCl
4. HCl

ਪ੍ਰ:43 ਜਦੋਂ ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਆਇਨ ( $H^+$ ) ਦੀ ਸੰਘਣਤਾ ਵਧਾ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਘੋਲ ਦੀ pH ਦੀ ਕੀਮਤ.....

1. ਵੱਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ।
2. ਘੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ।
3. ਉਹ ਹੀ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ।
4. ਵੱਧਦੀ-ਘੱਟਦੀ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ।

ਪ੍ਰ:44 pH ਪੇਪਰ ਦਾ ਰੰਗ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ pH ਦੀ ਕੀਮਤ 1,7 ਅਤੇ 14 ਹੋਵੇ?

1. ਹਰਾ,ਲਾਲ ਅਤੇ ਨੀਲਾ
2. ਲਾਲ,ਹਰਾ ਅਤੇ ਨੀਲਾ
3. ਨੀਲਾ,ਹਰਾ ਅਤੇ ਲਾਲ
4. ਹਰਾ,ਨੀਲਾ ਅਤੇ ਲਾਲ

ਪ੍ਰ:45 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਅਮਲ ਤੇਜ਼ ਹੈ?

1. ਈਥਾਨੋਇਕ ਅਮਲ
2. ਟਾਰਟੋਰਿਕ ਅਮਲ
3. ਸਿਟਰਿਕ ਅਮਲ
4. ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਅਮਲ

ਪ੍ਰ:46 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਅਮਲ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੈ?

1. ਈਥਾਨੋਇਕ ਅਮਲ
2. ਨਾਇਟ੍ਰਿਕ ਅਮਲ
3. ਹਾਇਡਰੋਕਲੋਰਿਕ ਅਮਲ
4. ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਅਮਲ

ਪ੍ਰ:47 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਅਮਲ ਖਣਿੜੀ ਹੈ?

1. ਸਿਟਰਿਕ ਅਮਲ
2. ਲੈਕਟਿਕ ਅਮਲ
3. ਆਗਜ਼ੈਲਿਕ ਅਮੇਲ
4. ਨਾਇਟ੍ਰਿਕ ਅਮਲ

ਪ੍ਰ:48 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸ ਵਿੱਚ ਆਗਜ਼ੈਲਿਕ ਅਮਲ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?

1. ਖੱਟਾ ਦੁੱਧ
2. ਸੰਤਰਾ
3. ਟਮਾਟਰ
4. ਇਮਲੀ

ਪ੍ਰ:49 ਕਿਹੜਾ ਯੋਗਿਕ ਕੱਚ,ਸਾਬਣ ਅਤੇ ਪੇਪਰ ਦੀ ਫੈਕਟਰੀ ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?

1. ਕਪੜੇ ਧੋਣ ਦਾ ਸੋਡਾ
2. ਮਿੱਠਾ ਸੋਡਾ
3. ਚੂਨੇ ਦਾ ਪਾਣੀ
4. ਰੰਗਬਾਟ

ਪ੍ਰ:50 ਕਿਹੜਾ ਯੋਗਿਕ ਪਾਣੀ ਦੀ ਕਠੋਰਤਾ ਨੂੰ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖਤਮ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?

1.  $NaHCO_3$
2.  $CuSO_4 \cdot 5H_2O$
3.  $Na_2CO_3$
4.  $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$

ਪ੍ਰ:51 ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਆਕਸੀਕਾਰਕ ਪਦਾਰਥ Chemical industry ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?

1. ਰੰਗਕਾਟ
2. ਕਪੜੇ ਧੋਣ ਦਾ ਸੋਡਾ
3. ਮਿੱਠਾ ਸੋਡਾ
4. ਕੈਲਸੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ

ਪ੍ਰ:52 ਜਿਪਸਮ ਅਤੇ ਪਲਾਸਟਰ ਆਫ ਪੈਰਿਸ ਦਾ ਰਸਾਇਣਿਕ ਢਾਰਮੂਲਾ ਕੀ ਹੈ?

1.  $CaSO_4 \cdot 2H_2O$  ਅਤੇ  $CaSO_4 \cdot 1\frac{1}{2}H_2O$
2.  $CaSO_4 \cdot 2H_2O$  ਅਤੇ  $CaSO_4 \cdot \frac{1}{2}H_2O$
3.  $CaSO_4$  ਅਤੇ  $CaSO_4 \cdot \frac{1}{2}H_2O$
4.  $CaSO_4 \cdot 2H_2O$  ਅਤੇ  $CaSO_4 \cdot 3H_2O$

### ਉਤੱਰ ਕੁੰਝੀ

ਪ੍ਰਸ਼ਨ	ਉਤੱਰ
1.	1
2.	3
3.	2
4.	1
5.	1
6.	3
7.	4
8.	4
9.	2
10.	1
11.	3
12.	4
13.	4
14.	2
15.	1
16.	3
17.	2
18.	4
19.	3
20.	2
21.	3
22.	1
23.	3
24.	4
25.	3
26.	3

ਪ੍ਰਸ਼ਨ	ਉਤੱਰ
27.	4
28.	4
29.	3
30.	3
31.	3
32.	3
33.	4
34.	3
35.	3
36.	4
37.	2
38.	3
39.	3
40.	4
41.	3
42.	4
43.	2
44.	2
45.	4
46.	1
47.	4
48.	3
49.	1
50.	4
51.	1
52.	2

### ਵਿਗਿਆਨ (ਦਸਵੀਂ)

1. ਜੇਕਰ ਮਿਸ਼ਰਤ ਧਾਤ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਧਾਤ ਪਾਰਾ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਕੀ ਆਖਦੇ ਹਾਂ?
  - a. ਸਮਅੰਗੀ
  - b. ਐਲਾਈ(Alloy)
  - c. ਅਮੈਲਗਮ
  - d. ਧਾਤ
2. ਦੋ ਜਾਂ ਦੋ ਤੋਂ ਵੱਧ ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਧਾਤ ਜਾਂ ਅਧਾਤ ਦੇ ਸਮ ਅੰਗੀ ਮਿਸ਼ਰਨ ਨੂੰ ਕੀ ਆਖਦੇ ਹਨ?
  - a. ਸਮਅੰਗੀ
  - b. ਐਲਾਈ
  - c. ਅਮੈਲਗਮ
  - d. ਅਧਾਤ
3. ਧਾਤਾਂ ਵਿੱਚ ਬਿਜਲੀ ਚਾਲਣ ਕਿਸ ਦੀ ਵਜ਼ਾ ਨਾਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ?
  - a. ਆਇਨ
  - b. ਪ੍ਰੋਟੋਨ
  - c. ਨਿਊਟੋਨ
  - d. ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ
4. ਜਿਆਦਾਤਰ ਧਾਤਾਂ ਦੀਆਂ ਕੱਢੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਕਿਸ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਾਈਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ।
  - a. ਕਾਰਬਨੇਟ
  - b. ਸਲਫਾਈਡ
  - c. ਆਕਸਾਈਡ
  - d. ਨਾਇਟ੍ਰਾਈਡ
5. ਹੇਠਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜੀ ਧਾਤ ਨਹੀਂ ਹੈ?
  - a. ਸੋਡੀਅਮ
  - b. ਆਇਰਨ
  - c. ਕਾਰਬਨ
  - d. ਜਿੰਕ
6. ਬ੍ਰਾਨਜ਼ (Bronze) ਮਿਸ਼ਰਧਾਤ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਧਾਤਾਂ?
  - a. ਕਾਪਰ ਅਤੇ ਟਿੰਨ
  - b. ਕਾਪਰ ਅਤੇ ਜਿੰਕ
  - c. ਆਇਰਨ ਅਤੇ ਨਿਕਲ
  - d. ਨਿਕਲ ਅਤੇ ਜਿੰਕ
7. ਅਧਾਤ ਕਿਸ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ?
  - a. ਠੋਸ
  - b. ਦ੍ਰਵ
  - c. ਗੈਸ
  - d. ਉਪਰੋਕਤ ਸਾਰੇ
8. ਅਕਸਰ ਅਧਾਤ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਕੇ ਕਿ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ?
  - a. ਖਾਗੀ ਆਕਸਾਈਡ
  - b. ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਆਕਸਾਈਡ
  - c. ਦੋਨੋਂ a & b
  - d. ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਨਹੀਂ

9. ਕਿਹੜੀ ਧਾਤ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤਿਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰਦੀ ਹੈ?
- a. ਗੋਲਡ                          b. ਸਿਲਵਰ
- c. ਕਾਪਰ                          d. ਸਾਰੇ
10. ਹੇਠਾਂ ਲਿਖਿਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜੀ ਧਾਤ ਤਾਪ ਅਤੇ ਬਿਜਲੀ ਦਾ ਵਧੀਆ ਚਾਲਕ ਹੈ?
- a. ਕਾਪਰ                          b. ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ
- c. ਸਿਲਵਰ                          d. ਆਇਰਨ
11. ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜੀ ਧਾਤ ਧਰਤੀ ਦੀ ਪੇਪੜੀ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਪਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ?
- a. ਕਾਪਰ                          b. ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ
- c. ਜਿੰਕ                          d. ਆਇਰਨ
12. ਗਾੜਾ ਹਾਈਡਰੋਕਲੋਰਿਕ ਤੇਜਾਬ ਅਤੇ ਗਾੜਾ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਤੇਜਾਬ ਕਿਸ ਅਨੁਪਾਤ ਵਿੱਚ ਐਕਵਾਰੀਜ਼ਿਆ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ?
- a. 1:3                          b. 3:1
- c. 1:2                          d. 2:1
13. ਨਿਮਨਲਿਖਿਤ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜੇ ਤੇਜਾਬ ਵਿੱਚ ਸੋਨੇ ਨੂੰ ਘੋਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ?
- a. HCl                          b. HNO<sub>3</sub>
- c. ਐਕਵਾਰੀਜ਼ਿਆ                          d. ਕੋਈ ਨਹੀਂ
14. ਸਲਫਾਈਡ ਦੀ ਕੱਚੀ ਧਾਤ ਨੂੰ ਵਾਧੂ ਹਵਾ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਗਰਮ ਕਰਕੇ ਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ- ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਕੀ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ?
- a. ਰੋਸਟਿੰਗ                          b. ਕੈਲਸੀਨੇਸ਼ਨ
- c. ਰਿਫਾਈਨਿੰਗ                          d. ਕੋਈ ਨਹੀਂ
15. ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਦੀ ਕੱਚੀ ਧਾਤ ਨੂੰ ਸੀਮਿਤ ਹਵਾ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਗਰਮ ਕਰਕੇ ਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਪਰਵਰਤਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ- ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਕੀ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ?
- a. ਰੋਸਟਿੰਗ                          b. ਕੈਲਸੀਨੇਸ਼ਨ
- c. ਰਿਫਾਈਨਿੰਗ                          d. ਕੋਈ ਨਹੀਂ

16. ਸ਼ੁਧ ਸੋਨੇ ਨੂੰ ਕੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?
- a. 24 ਕੈਰੇਟ ਸੋਨਾ      b. 23 ਕੈਰੇਟ ਸੋਨਾ
- c. 22 ਕੈਰੇਟ ਸੋਲਾ      d. 18 ਕੈਰੇਟ ਸੋਨਾ
17. ਉਸ ਵਾਲਾ ਨਾਮ ਦੱਸੋ ਜੋ ਤਾਪ ਦੀ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਚਾਲਕ ਹੈ?
- a. Cu      b. Al
- c. Ag      d. Fe
18. ਦੋ ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਨਾਮ ਦੱਸੋ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਅਸਾਨੀ ਨਾਲ ਕੱਟਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ?
- a. Na & K      b. K & Cu
- c. Na & Cu      d. ਕੋਈ ਨਹੀਂ
19. ਕਾਪਰ ਪਾਈਰਾਈਟਸ ਦਾ ਰਸਾਇਣਕ ਸੂਤਰ ਕੀ ਹੈ?
- a. CuFeC<sub>2</sub>      b. CuFeS<sub>2</sub>
- c. CuFeN<sub>2</sub>      d. ਕੋਈ ਨਹੀਂ
20. ਅਜਿਹੇ ਘੋਲਕ ਦਾ ਨਾਮ ਦੱਸੋ ਜਿਸ ਵਿਚ ਆਇਨਿਕ ਯੋਗਿਕ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੈ?
- a. Water      b. HCl
- c. HNO<sub>3</sub>      d. Cu
21. ਇੱਕ ਧਾਤ ਦਾ ਨਾਮ ਦੱਸੋ ਜੋ ਨਾਂ ਠੰਡੇ ਅਤੇ ਨਾ ਗਰਮ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤਿਕਿਰਿਆ ਕਰਦੀ ਹੈ ਪਰੰਤੂ ਗਰਮ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤਿਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਗੈਸ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ।
- a. Fe      b. Na
- c. Ag      d. Cu
22. ਖੋਰਣ ਪ੍ਰੀਕਿਰਿਆ ਲਈ ਕਿਹੜੀ ਹਾਲਤਾਂ ਦਾ ਹੋਣਾ ਜਰੂਰੀ ਹੈ?
- a. ਸਿੱਲੀ ਹਵਾ      b. ਨਮੀ
- c. ਹਵਾ      d. ਤੇਲ
23. ਦੋ ਆਕਸਾਈਡਾਂ ਦੇ ਨਾਮ ਜੋ ਨਾ ਹੀ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹਨ ਅਤੇ ਨਾ ਹੀ ਖਾਰੀ?
- a. CO & N<sub>2</sub>O      b. SO<sub>2</sub> & CO<sub>2</sub>
- c. NO<sub>2</sub> & CO      d. ਕੋਈ ਨਹੀਂ
24. ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਧਾਤ ਦਾ ਨਾਮ ਦੱਸੋ ਜੋ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਤੇ ਠੋਸ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ?
- a. Hg      b. Pb
- c. Cu      d. ਕੋਈ ਨਹੀਂ

25. ਕੱਚੀ ਧਾਤ ਤੋਂ ਧਾਤ ਦਾ ਨਿਸ਼ਕਰਸ਼ਨ ਅਤੇ ਉਸ ਦੇ ਸ਼ੁਧੀਕਰਨ ਨੂੰ ਕੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?
- ਧਾਤ ਕਰਮ
  - ਧਾਤ ਸ਼ੁਧੀ
  - ਕੋਈ ਨਹੀਂ
  - ਦੋਨੋਂ a & b
26. ਕਿਹੜੀ ਅਧਾਤ ਬਿਜਲੀ ਅਤੇ ਤਾਪ ਦੀ ਸੁਚਾਲਕ ਹੈ?
- Si
  - Ge
  - ਗ੍ਰੋਵਾਈਟ
  - ਕੋਈ ਨਹੀਂ
27. ਬਿਜਲੀ ਅਪਘਟਨ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਅਧੁੱਲ ਅਸ਼ੁਧੀਆਂ ਐਨੋਡ ਹੇਠਾਂ ਇਕੱਠੀਆਂ ਹੋ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ, ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ
- ਕੈਬੋਡ
  - ਐਨੋਡ ਗਾਦ
  - ਦੋਨੋਂ a & b
  - ਕੋਈ ਨਹੀਂ
28. ਰਿਣ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਨੂੰ ਕੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?
- ਕੈਬੋਡ
  - ਐਨੋਡ
  - ਐਨੋਡ
  - ਕੋਈ ਨਹੀਂ
29. ਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਨੂੰ ਕੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?
- ਕੈਬੋਡ
  - ਐਨੋਡ
  - ਐਨੋਡ ਗਾਦ
  - ਕੋਈ ਨਹੀਂ
30. ਥਰਮਿਟ ਪ੍ਰਤਿਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਆਇਰਨ ਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਕਿਸ ਧਾਤ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨਾਲ ਰੇਲ ਦੀਆਂ ਪਟੜੀਆਂ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?
- Al
  - Zn
  - Cu
  - ਕੋਈ ਨਹੀਂ
31. ਜਿੰਕ ਬਲੈਂਡ ਦੀ ਭੁੰਨਣ ਦੀ ਪ੍ਰਤਿਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜਾ ਯੋਗਿਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ?
- ZnS
  - ZnO
  - ZnCO<sub>3</sub>
  - ਕੋਈ ਨਹੀਂ
32. ਭਸਮੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਕਿਸ ਯੋਗਿਕ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?
- ZnO
  - ZnS
  - ZnCO<sub>3</sub>
  - ਕੋਈ ਨਹੀਂ

33. ਧਰਤੀ ਤੋਂ ਕੱਢੀ ਗਈ ਕੱਚੀ ਧਾਤ ਵਿੱਚ ਆਮ ਕਰਕੇ ਬਹੁਤ ਮਾਡਰਾ ਵਿੱਚ ਅਸ਼੍ਟਪੀਆਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮਿੱਠੀ, ਰੇਤ ਆਦਿ ਹੁੰਦਿਆਂ ਹਨ, ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?
- ਅਧਾਰਤ
  - ਧਾਰਤ
  - ਗੈੱਗ
  - ਕੋਈ ਨਹੀਂ
34. ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਉਸ ਧਾਰਤ ਦਾ ਨਾਮ ਦੱਸੋ ਜੋ ਸੁਤੰਤਰ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਪਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ?
- Ag
  - Cu
  - Na
  - ਕੋਈ ਨਹੀਂ
35. ਆਇਨੀ ਯੋਗਿਕ  $\text{NaCl}$  ਅਤੇ  $\text{MgCl}_2$  ਵਿੱਚੋਂ  $\text{NaCl}$  ਦਾ ਪਿਘਲਣ ਅੰਕ  $\text{MgCl}_2$  ਤੋਂ ..... ਹੈ।
- ਵੱਧ
  - ਘੱਟ
  - ਇੱਕ ਜਿਹਾ
  - ਕੋਈ ਨਹੀਂ
36. ਮੈਗਨੀਸੀਅਮ ਕੈਟਾਇਨ ਦਾ ਰਸਾਇਣਕ ਸੰਕੇਤ ਦੱਸੋ।
- $\text{Mg}^+$
  - $\text{Mg}^{2+}$
  - $\text{Mg}_3^+$
  - ਕੋਈ ਨਹੀਂ
37. ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਧਾਤ ਕਿਹੜਾ ਹੈ?
- Na
  - N
  - O
  - P
38. ਪੋਟਾਸੀਅਮ ਤੋਂ ਸੌਨੇ ਵੱਲ ਜਾਣ ਨਾਲ ਕਿਰਿਆਸੀਲਤਾ ਵਿੱਚ ..... ਹੁੰਦਾ ਹੈ?
- ਵਾਧਾ
  - ਘਾਟਾ
  - ਕੋਈ ਫਰਕ ਨਹੀਂ ਪੈਂਦਾ
  - ਕੋਈ ਨਹੀਂ
39. ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਿਰਿਆਸੀਲ ਧਾਤ ਕਿਹੜੀ ਹੈ?
- Zn
  - Na
  - K
  - H
40. ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਕਿਰਿਆਸੀਲ ਧਾਰਤ ਕਿਹੜੀ ਹੈ?
- Zn
  - Au
  - K
  - H
41. ਧਾਰਤ, ਤੇਜਾਬਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤਿਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਲੂਣ ਅਤੇ ..... ਗੈਸ ਬਣਾਉਂਦੀਆਂ ਹਨ?
- $\text{H}_2$
  - $\text{N}_2$
  - $\text{CO}_2$
  - ਕੋਈ ਨਹੀਂ

42. ਦੋ ਅਜਿਹੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਦੌਸੋਂ ਜੋ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਤੇ ਵੀ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਕੋਈ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰਦੀਆਂ?
- a. Ag & Cu      b. Ag & Al  
c. Ag & Au      d. ਕੋਈ ਨਹੀਂ
43. ਉਹ ਧਾਤਵੀਂ ਆਕਸਾਈਡ ਜੋ ਤੇਜਾਬਾਂ ਅਤੇ ਖਾਰਾਂ ਦੋਹਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਸੰਗਤ ਲੂਣ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ, ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?
- a. ਤੇਜਾਬੀ ਆਕਸਾਈਡ      b. ਖਾਰੀ ਆਕਸਾਈਡ  
c. ਐਮਫੋਟੈਰਿਕ ਆਕਸਾਈਡ      d. ਕੋਈ ਨਹੀਂ
44. ਅਜਿਹੀ ਅਧਾਤ ਜੋ ਚਮਕੀਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ?
- a. N      b. P  
c. I      d. ਕੋਈ ਨਹੀਂ
45. ਕਾਰਬਨ ਦਾ ਉਸ ਰੂਪ ਦਾ ਨਾਮ ਦੌਸੋਂ ਜੋ ਕਠੋਰ ਪ੍ਰਾਕ੍ਰਿਤਿਕ ਵਸਤੂ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਸ ਦਾ ਪਿਘਲਣ ਅੰਕ ਅਤੇ ਉਬਲਣ ਅੰਕ ਬਹੁਤ ਉੱਚੇ ਹਨ।
- a. ਗਰੇਡਾਈਟ      b. ਹੀਰਾ  
c. ਡੁਲਗੀਨ      d. ਕੋਈ ਨਹੀਂ
46. ਕਿਹੜੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਨਰਮ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਚਾਕੂ ਨਾਲ ਕੱਟਿਆ ਜਾ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ।
- a. Na      b. Fe  
c. Au      d. ਕੋਈ ਨਹੀਂ
47. ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਅਧਾਤ ਦਾ ਨਾਮ ਦੌਸੋਂ ਜੋ ਤਰਲ ਹੈ?
- a. N      b. Br  
c. I      d. P
48. ਧਾਤਾਂ ਨੂੰ ਖਿੱਚ ਕੇ ਬਾਗੀਕ ਤਾਰਾਂ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਨੂੰ ਕੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?
- a. ਖਚੀਣਯੋਗਤਾ      b. ਕੁਟੀਣਯੋਗਤਾ  
c. ਦੋਨੋਂ a & b      d. ਕੋਈ ਨਹੀਂ
49. ਧਾਤਾਂ ਨੂੰ ਕੱਟ ਕੇ ਪਤਲੀਆਂ ਚਾਦਰਾਂ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਨੂੰ ਕੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ?
- a. ਖਚੀਣਯੋਗਤਾ      b. ਕੁਟੀਣਯੋਗਤਾ  
c. ਦੋਨੋਂ a & b      d. ਕੋਈ ਨਹੀਂ

50. ਸੋਡੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੇਟ ਦਾ ਰਸਾਇਣਕ ਸੂਤਰ ਦੱਸੋ?

- |                          |                     |
|--------------------------|---------------------|
| a. $\text{NaAlO}_2$      | b. $\text{NaAlO}_3$ |
| c. $\text{Na}_2\text{O}$ | d. $\text{NaAlS}_2$ |

**ANSWER KEY : SCIENCE**

Q.1.	c	Q.26	c
Q.2	b	Q.27	b
Q.3	d	Q.28	a
Q.4	c	Q.29	b
Q.5	c	Q.30	a
Q.6	a	Q.31	b
Q.7	d	Q.32	c
Q.8	b	Q.33	c
Q.9	d	Q.34	a
Q.10	c	Q.35	a
Q.11	b	Q.36	b
Q.12	b	Q.37	a
Q.13	c	Q.38	b
Q.14	a	Q.39	c
Q.15	b	Q.40	b
Q.16	a	Q.41	a
Q.17	c	Q.42	c
Q.18	a	Q.43	c
Q.19	b	Q.44	c
Q.20	a	Q.45	b
Q.21	a	Q.46	a
Q.22	a	Q.47	b
Q.23	a	Q.48	a
Q.24	a	Q.49	b
Q.25	a	Q.50	a