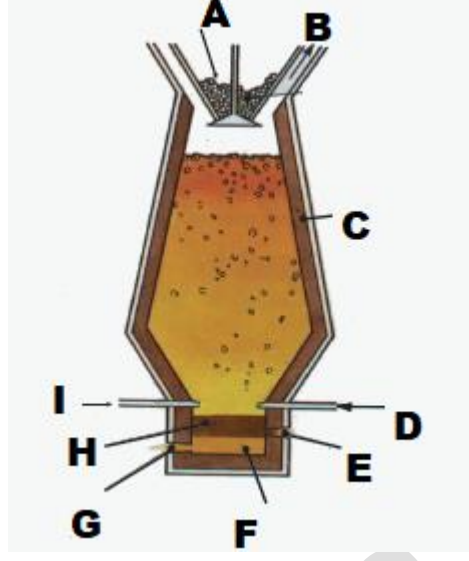


Revision Tute 01

இரும்பு பிரித்தெடுப்பு



1. மேலேயுள்ள அமைப்பைப் பெயரிடுக.

2. A - E அம்புக்குறியால் காட்டப்பட்டவற்றைப் பெயரிடுக.

3. இங்கு நடைபெறும் பிரதான தாக்கங்களை எழுதுக.

01.
02.
03.
04.

4. இங்கு உட்புற வெப்பநிலை எவ்வளவாக இருக்கும்?

5. இங்கு வெளிநேரம் கழிவுகள் எவை?

6. இங்கு பயன்படுத்தப்படும் மூலப்பொருட்கள் எவை?

7. இரும்புத்தாது அடங்கியுள்ள இரும்பு அடங்கிய பிரதான கூறு எது?

8. இவ்வமைப்பின் உயரம் யாது?

பின்வரும் தாக்கங்கள் எவ்வகையானது என குறிப்பிடுக.

- காபன் + ஒட்சிசன் $\longrightarrow$ காபனோரொட்சைட்டு

$$C + O_2 \longrightarrow CO$$

காபனோரொட்சைட்டு + காபன் $\longrightarrow$ காபனோரொட்சைட்டு

$$CO_2 + C \longrightarrow 2CO$$

கல்சியம் ஒட்சைட்டு + நீர் $\longrightarrow$ கல்சியம் ஐதரொட்சைட்டு

$$CaO + H_2O \longrightarrow Ca(OH)_2$$

ஐதரசன் + குளோரீன் $\longrightarrow$ ஐதரசன் குளோரைட்டு

$$H_2 + Cl_2 \longrightarrow 2HCl$$
- பொற்றாசியம் பரமங்கேற்று $\xrightarrow{\Delta}$ பொற்றாசியம் + மங்கனீசு + ஒட்சிசன்
மங்கேற்று ரொட்சைட்டு

$$2KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$$

கல்சியம் காபனேற்று வெப்பம் கல்சியம் ஒட்சைட்டு + காபனோரொட்சைட்டு

$$CaCO_3 \xrightarrow{\Delta} CaO + CO_2$$

வெள்ளி ஒட்சைட்டு வெப்பம் வெள்ளி + ஒட்சிசன்

$$2Ag_2O \xrightarrow{\Delta} 4Ag + O_2$$

ஐதரசன் பரவொட்சைட்டு வெப்பம் நீர் + ஒட்சிசன் வாயு

$$2H_2O_2 \xrightarrow{\Delta} 2H_2O + O_2$$
- மகனீசியம் + செப்புச்சல்பேற்று $\longrightarrow$ மகனீசியம் சல்பேற்று + செப்பு

$$Mg + CuSO_4 \longrightarrow MgSO_4 + Cu$$

நாகம் + செப்புச் சல்பேற்று $\longrightarrow$ நாகசல்பேற்று + செப்பு

$$Zn + CuSO_4 \longrightarrow ZnSO_4 + Cu$$

மகனீசியம் + ஐதரசன் குளோரைட்டு $\longrightarrow$ மகனீசியம் குளோரைட்டு + ஐதரசன்

$$2Mg + 2HCl \longrightarrow MgCl_2 + H_2$$

பொற்றாசியம் புரோமைட்டு + குளோரீன் $\longrightarrow$ பொற்றாசியம் + புரோமின் குளோரைட்டு

$$2KBr + Cl_2 \longrightarrow 2KCl + Br_2$$
- பேரியம் குளோரைட்டு + சோடியம் சல்பேற்று $\longrightarrow$ பேரியம் + சோடியம்
சல்பேற்று குளோரைட்டு

$$BaCl_2 + Na_2SO_4 \longrightarrow BaSO_4 + 2NaCl$$

பெரகச் + சோடியம்
சல்பேற்று ஐதரொட்சைட்டு $\longrightarrow$ பெரக ஐதரொட்சைட்டு + சோடியம்
சல்பேற்று

$$2FeSO_4 + 2NaOH \longrightarrow 2Fe(OH)_2 + Na_2SO_4$$

கல்சியம் + சோடியம்
குளோரைட்டு காபனேற்று $\longrightarrow$ கல்சியம் காபனேற்று + சோடியம்
குளோரைட்டு

$$2CaCl_2 + Na_2CO_3 \longrightarrow CaCO_3 + 2NaCl$$