

1. ફીણપ્લવન પદ્ધતિમાં અવનમક શું ભાગ ભજવે છે ?

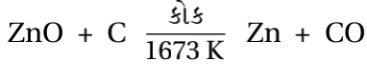
⇒ ફીણપ્લવન પદ્ધતિમાં અવનમકો ફીણ સ્થાયીકારકો એટલે કે ફીણને સ્થાયી કરવાનું કાર્ય કરે છે.

2. 673 K તાપમાને C અને COમાંથી કયો સારો રિડક્શનકર્તા છે ?

⇒ 673 K તાપમાને C અને COમાંથી કાર્બન (C) સારો રિડક્શનકર્તા છે.

3. ઝિંક બ્લેન્ડમાંથી ઝિંકના નિષ્કર્ષણમાં થતી પ્રક્રિયાઓના રાસાયણિક સમીકરણો લખો.

⇒ ઝિંક બ્લેન્ડમાંથી ઝિંકના નિષ્કર્ષણમાં થતી પ્રક્રિયાઓની રાસાયણિક પ્રક્રિયા નીચે મુજબ છે :



4. કોમેટોગ્રાફીમાં સ્થિર કલાની પસંદગી માટે કયા માપદંડ (criterion) અનુસરવામાં આવે છે ?

⇒ કોમેટોગ્રાફીમાં સ્થિર કલાની પસંદગી માટે પેપર કોમેટોગ્રાફી, સ્તંભ કોમેટોગ્રાફી તથા વાયુ કોમેટોગ્રાફી જેવા માપદંડ અનુસરવામાં આવે છે.

5. ZnO માટે C અને COમાંથી કયો વધારે સારો રિડક્શનકર્તા છે ?

⇒ ZnO માટે C અને COમાંથી C(કાર્બન) વધારે સારો રિડક્શનકર્તા છે.

6. એલ્યુમિનિયમની ધાતુકર્મવિધિમાં ગ્રેફાઇટનાં સળિયા શું ભાગ ભજવે છે ?

⇒ એલ્યુમિનિયમની ધાતુકર્મવિધિમાં ગ્રેફાઇટનાં સળિયા એનોડ તરીકે વર્તે છે.

7. કોપરનું જળધાતુકર્મવિધિથી નિષ્કર્ષણ કરી શકાય છે પણ ઝિંકનું નહિ. સમજાવો.

⇒ કોપરનું જળધાતુકર્મવિધિથી નિષ્કર્ષણ કરી શકાય છે પણ ઝિંકનું નહિ. કારણ કે ઝિંક વધુ પ્રતિક્રિયાત્મક ધાતુ છે તથા ઝિંકના ભંગારમાં રિડક્શન વધારે ઝડપથી થાય છે. માટે, ઝિંકનું જળધાતુકર્મવિધિથી નિષ્કર્ષણ કરી શકાતું નથી.

8. રિડક્શન દ્વારા કોપરનું નિષ્કર્ષણ તેની ઓક્સાઇડ અયસ્કમાંથી કરવા કરતાં તેની પાયરાઇટ અયસ્કમાંથી કરવું વધારે મુશ્કેલ શા માટે છે ?

⇒ કોપરની ઓક્સાઇડ અયસ્કને કોક સાથે ગરમ કરતાં સીધું ધાતુમાં રિડક્શન સહેલાઈથી થાય છે જ્યારે પાયરાઇટ અયસ્ક દ્વારા રિડક્શન સહેલાઈથી થતું ન હોવાથી કોપરનું નિષ્કર્ષણ વધારે મુશ્કેલ બને છે.

9. સમજાવો : (i) ઝોન શુદ્ધીકરણ (રિફાઇનિંગ) (ii) સ્તંભ કોમેટોગ્રાફી

⇒ (i) ઝોન શુદ્ધીકરણ (રિફાઇનિંગ) : જવાબ માટે જુઓ વિભાગ-Aમાં પ્રશ્ન નં.-27

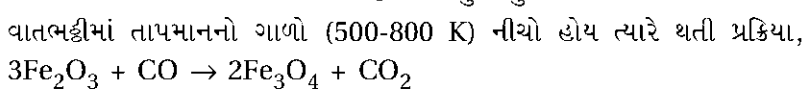
⇒ (ii) સ્તંભ કોમેટોગ્રાફી : સ્તંભ કોમેટોગ્રાફી જે તત્વો અલ્પ માત્રામાં પ્રાપ્ય હોય તેના માટે અને અશુદ્ધિઓ જે-તે તત્વોના રાસાયણિક ગુણધર્મો સાથે વધુ જુદાપણું ધરાવતી નથી તેના માટે વધુ ઉપયોગી છે.

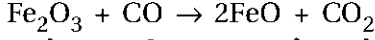
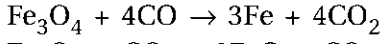
10. કોપરના વિદ્યુતવિભાજન શુદ્ધીકરણમાં મળતા એનોડ પંકમાં હાજર રહેલા સામાન્ય તત્વોના નામ લખો. તે શા માટે તે પ્રમાણે હાજર હોય છે ?

⇒ કોપરના વિદ્યુતવિભાજન શુદ્ધીકરણમાં મળતા એનોડ પંકમાં હાજર રહેલા સામાન્ય તત્વોના નામ એન્ટિમની, સેલેનિયમ, ટેલુરિયમ, સિલ્વર, ગોલ્ડ અને પ્લેટિનમ છે. જે તત્વોની પુનઃપ્રાપ્તિ શુદ્ધીકરણની કિંમતને સરભર કરી શકે છે તથા તે એનોડ પંક પર અશુદ્ધિઓ તરીકે નિક્ષેપિત થાય છે.

11. આયર્નના નિષ્કર્ષણ દરમિયાન વાતભઢીમાંના જુદા જુદા ઝોનમાં થતી રાસાયણિક પ્રક્રિયાઓ લખો.

⇒ આયર્નના નિષ્કર્ષણ દરમિયાન વાતભઢીમાંના જુદા-જુદા ઝોનમાં થતી રાસાયણિક પ્રક્રિયાઓ નીચે મુજબ છે :





- ⇒ જ્યારે વાતભઠ્ઠીમાં તાપમાનનો ગાળો (900-1500 K) ઊંચો હોય ત્યારે થતી પ્રક્રિયા,  
 $\text{C} + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO}$   
 $\text{FeO} + \text{CO} \rightarrow 3\text{Fe} + 4\text{CO}_2$

12. કોપરની ધાતુકર્મવિધિમાં સિલિકા શો ભાગ ભજવે છે ?

- ⇒ જો અચસ્ક આયર્ન ધરાવતી હોય તો તેને ગરમ કરતાં પહેલાં સિલિકા સાથે મિશ્ર કરવામાં આવે છે. તેથી આયર્ન ઓક્સાઇડનો ‘ધાતુમય (slag)’ તરીકે આયર્ન સિલિકેટ અને કોપર ‘કોપર મેટ્ટે (matte)’ના સ્વરૂપમાં નીપજે છે, જે  $\text{Cu}_2\text{S}$  અને  $\text{FeS}$  ધરાવે છે.

13. “કોમેટોગ્રાફી” પર્યાયનો શું અર્થ થાય છે ?

- ⇒ જવાબ માટે જુઓ વિભાગ-A માં પ્રશ્ન 31.

14. નિકલના શુદ્ધીકરણની પદ્ધતિનું વર્ણન કરો.

- ⇒ જવાબ માટે જુઓ વિભાગ-A માં પ્રશ્ન 29.

15. સિલિકા સાથે સંલગ્ન બોક્સાઇટ અચસ્કમાંની સિલિકામાંથી એલ્યુમિનાને કેવી રીતે અલગ કરશો ?

- ⇒ જવાબ માટે જુઓ વિભાગ-A માં પ્રશ્ન 21.

16. ઉદાહરણ આપી ‘ભૂંજન’ અને ‘નિસ્તાપન’ વચ્ચે ભેદ દર્શાવો.

- ⇒ જવાબ માટે જુઓ વિભાગ-A માં પ્રશ્ન 9.

17. ભરતર લોખંડ, કાચું લોખંડ (pig iron)થી કેવી રીતે અલગ પડે છે ?

- ⇒ જવાબ માટે જુઓ વિભાગ-A માં પ્રશ્ન 9.

18. ‘ખનીજ’ અને ‘અચસ્ક’ વચ્ચે ભેદ સમજાવો.

- ⇒ ખનીજ : જે પૃથ્વીના પોપડામાં મળી આવતા હોય અને તેનું ખનન (mining) કરી શકાય છે.  
 ⇒ અચસ્ક : ધાતુના મળી આવતા ઘણા ખનીજોમાંથી માત્ર કેટલાકનો જ તે ધાતુના સ્રોત તરીકે ઉપયોગ કરી શકાય છે. આવા ખનીજ અચસ્ક (કાચી ધાતુ) (ore) તરીકે ઓળખાય છે.

19. કોપર મેટ્ટેને શા માટે સિલિકાના સ્તરવાળા, પરિવર્તકમાં મૂકવામાં આવે છે ?

- ⇒ કોપર મેટ્ટેને સિલિકાના પડવાળા (lined) પરિવર્તક (converter)માં લેવામાં આવે છે. ત્યારબાદ થોડીક સિલિકા ઉમેરવામાં આવે છે અને ગરમ હવાનો વાત ફૂંકવામાં આવે છે. જેથી બાકી રહેલા  $\text{FeS}$ નું  $\text{FeO}$  અને  $\text{Cu}_2\text{S}/\text{CuO}$ નું કોપર ધાતુમાં પરિવર્તન થાય છે.

20. એલ્યુમિનિયમની ધાતુકર્મવિધિમાં કાયોલાઇટ શું ભાગ ભજવે છે ?

- ⇒ એલ્યુમિનિયમની ધાતુકર્મવિધિમાં કાયોલાઇટ તરીકે  $\text{Na}_3\text{AlF}_6$  અથવા  $\text{CaF}_2$  લેવામાં આવે છે. જેમાં શુદ્ધ કરેલા  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ને  $\text{Na}_3\text{AlF}_6$  અથવા  $\text{CaF}_2$  સાથે મિશ્ર કરવામાં આવે છે. જે મેટ્રિક્સ (matrix)નું ગલનબિંદુ નીચું લાવે છે અને વાહકતામાં વધારો કરે છે.

21. નિમ્ન કક્ષાની કોપર અચસ્કની બાબતમાં કેવી રીતે નિદાલન કરવામાં આવે છે ?

- ⇒ જવાબ માટે જુઓ વિભાગ-A માં પ્રશ્ન નં. 22

22. COનો ઉપયોગ કરીને ઝિંક ઓક્સાઇડનું રિડક્શન કરીને ઝિંક ઓક્સાઇડમાંથી ઝિંકનું નિષ્કર્ષણ શા માટે કરવામાં આવતું નથી ?

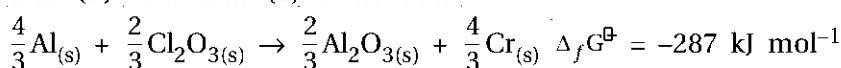
- ⇒ જવાબ માટે જુઓ વિભાગ-A માં પ્રશ્ન નં. 19

23.  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ ની  $\Delta_f G^\ominus$ નું મૂલ્ય  $-540 \text{ kJ mol}^{-1}$  છે અને  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ની  $\Delta_f G^\ominus$ નું મૂલ્ય  $-827 \text{ kJ mol}^{-1}$  છે.  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ નું  $\text{Al}$  સાથે રિડક્શન શક્ય છે ?

- ⇒ (a)  $\frac{4}{3}\text{Cr}_{(s)} + \frac{3}{2}\text{O}_{2(g)} \rightarrow \frac{2}{3}\text{Cr}_2\text{O}_{3(s)} \quad \Delta_f G^\ominus = -540 \text{ kJ mol}^{-1}$

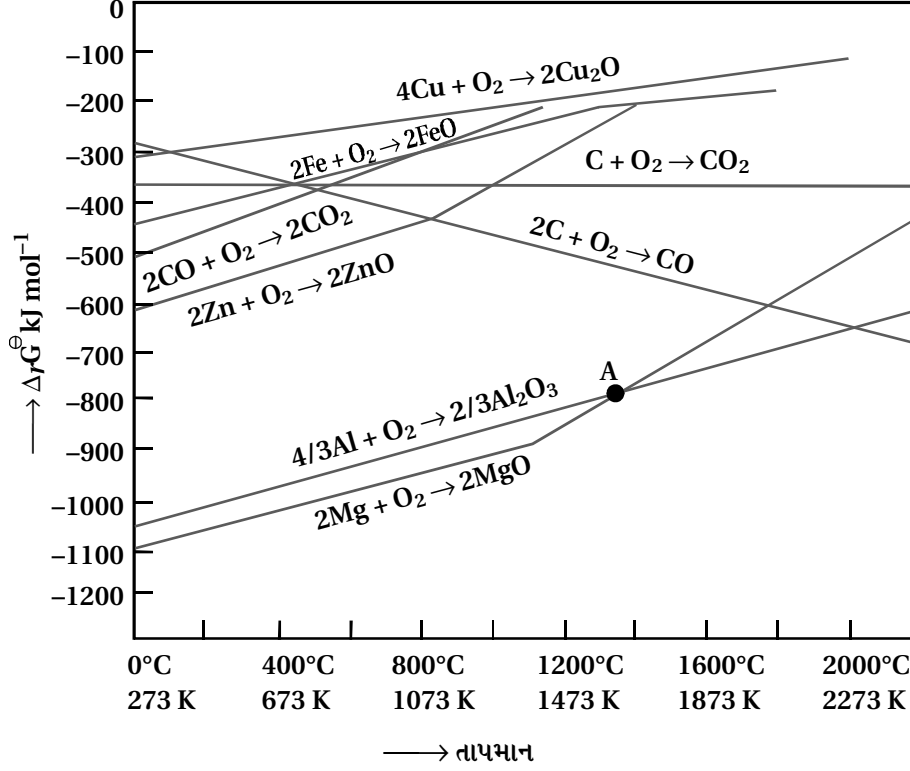
- ⇒ (b)  $\frac{4}{3}\text{Al}_{(s)} + \frac{3}{2}\text{O}_{2(g)} \rightarrow \frac{2}{3}\text{Al}_2\text{O}_{3(s)} \quad \Delta_f G^\ominus = -822 \text{ kJ mol}^{-1}$

સમી. (b) માંથી સમી. (a) ને બાદ કરતા



⇒ અહીં  $\Delta G$  નું ઋણ મૂલ્ય સૂચવે છે કે  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  નું Al સાથે રિડક્શન શક્ય છે.

24. કોઈ પણ વિશિષ્ટ બાબતમાં રિડક્શનકર્તાની પસંદગીનો આધાર ઉષ્માગતિકીય પરિબલ છે. આ નિવેદન સાથે તમે કેટલે અંશે સહમત છો ? તમારા જવાબને બે ઉદાહરણ સાથે આધારભૂત બનાવો.



⇒ ઉપર દર્શાવેલ એલિંગહામ આકૃતિ ગિબ્સ-ગિર્જ  $\Delta_f G^\ominus$  વિરુદ્ધ T નો વક્ર દર્શાવે છે. તેના દ્વારા ધાતુને ધાતુના ઓક્સાઇડમાંથી યોગ્ય રિડક્શનકર્તા વડે કઈ રીતે છૂટી પાડી શકાય તે સમજી શકાય છે. ઉપરના આલેખ પરથી સમજી શકાય છે કે  $\Delta G$ નું મૂલ્ય ઋણ હોવું જોઈએ  $\Delta S$ નું મૂલ્ય ધન હોવું જોઈએ. એલિંગહામ આકૃતિમાં ધાતુનો ઓક્સાઇડ કે જે નીચે તરફ આવેલો છે તેનું રિડક્શન ઉપરની બાજુ આવેલ ધાતુ વડે થઈ શકતું નથી.

25. જે પદ્ધતિમાં આડપેદાશ (ઉપપેદાશ) તરીકે ક્લોરિન મેળવવામાં આવતો હોય તે પ્રક્રમ (પદ્ધતિ)નું નામ લખો. જો NaClના જલીય દ્રાવણનું વિદ્યુતવિભાજન કરવામાં આવે તો શું થશે ?

⇒ જે પદ્ધતિમાં આડપેદાશ (ઉપપેદાશ) તરીકે ક્લોરિન મેળવવામાં આવતો હોય તે પ્રક્રમ (પદ્ધતિ)નું નામ બ્રાઈન દ્વારા ક્લોરિનનું નિષ્કર્ષણ છે.

⇒ જો NaClના જલીય દ્રાવણનું વિદ્યુતવિભાજન કરવામાં આવે તો Na ધાતુ મળશે તથા NaOH નહીં મળે.

26. નીચેની પદ્ધતિઓ વડે ધાતુઓના શુદ્ધીકરણમાંના સિદ્ધાંતોની રૂપરેખા આપો.

(i) ઝોન શુદ્ધીકરણ (રિફાઇનિંગ)

(ii) વિદ્યુત વિભાજ્ય શુદ્ધીકરણ

(iii) બાષ્પકલા શુદ્ધીકરણ.

⇒ (i) ઝોન શુદ્ધીકરણ : પ્રવાહી શુદ્ધ ધાતુના સાપેક્ષમાં, અશુદ્ધિ ધરાવતી ધાતુનું ઠારબિંદુ ઓછું હોય છે, જેથી પિગાલિત અશુદ્ધ ધાતુમાંથી ચોક્કસ તાપમાને ફક્ત શુદ્ધ ધાતુનું ઠારણ થાય છે અને અશુદ્ધિ પ્રવાહી સ્વરૂપમાં રહે છે.

⇒ (ii) વિદ્યુતવિભાજ્ય શુદ્ધીકરણ : ધાતુના દ્રાવ્ય ક્ષાર ધરાવતા વિદ્યુતવિભાજ્ય પાત્ર (bath)માં મૂકવામાં આવે છે. તેથી વધુ બેઝિક ધાતુ દ્રાવણમાં રહી જાય છે અને ઓછી બેઝિક ધાતુ એનોડ પંક (mud) તરફ જાય છે.

⇒ (iii) બાષ્પકલા શુદ્ધીકરણ : આ પદ્ધતિમાં ધાતુને તેના બાષ્પશીલ સંયોજનમાં પરિવર્તિત કરી એકઠી કરવામાં આવે છે, જેનું વિઘટન કરી શુદ્ધ ધાતુ મેળવી શકાય છે.

27. જેમાં MgOનું Al રિડક્શન કરે તેવી અપેક્ષા માટે પરિસ્થિતિઓનું પ્રાક્કથન કરો.

⇒ જવાબ માટે જુઓ વિભાગ-Aમાં લખાણ સંબંધિત પ્રશ્ન નં. 6.4