

8. \_\_\_\_\_

- 1.ഭൂമിക്കടിയിൽ പെട്രോളിയം രൂപപ്പെട്ടതെങ്ങനെയെന്ന് വ്യക്തമാക്കുക?  
ലക്ഷക്കണക്കിനു വർഷങ്ങൾക്ക് മുമ്പ് ഭൂമിക്കടിയിൽ പെട്ടുപോയ സമുദ്രജീവികളുടെ അവശിഷ്ടങ്ങൾക്ക് രാസമാറ്റം സംഭവിച്ചാണ് പെട്രോളിയം രൂപപ്പെട്ടത്.
- 2.പെട്രോളിയത്തെ അംശികസ്വേദനം ചെയ്യുമ്പോൾ ലഭിക്കുന്ന പദാർത്ഥങ്ങൾ എന്തെല്ലാം?  
പെട്രോൾ,ഡീസൽ, മണ്ണെണ്ണ, പെട്രോളിയം ജെല്ലി,പാരഫിൻ വാക്സ്, ബിറ്റുമിൻ
- 3.റോഡ് ടാറിങ്ങിന് ഉപയോഗിക്കുന്ന പെട്രോളിയം ഉല്പന്നമാണ്-----?  
ബിറ്റുമിൻ
- 4.പെട്രോളിയത്തിൽ നിന്ന് ലഭിക്കുന്ന ഇന്ധനങ്ങളുടെ ഗുണങ്ങളെ സ്വാധീനിക്കുന്ന ഘടകങ്ങൾ ഏതെല്ലാം?  
കാർബൺ ചെയിനിലുള്ള കാർബൺ ആറ്റങ്ങളുടെ എണ്ണം, ചെയിനിന്റെ ഘടന
- 5.L P G യിലെ മുഖ്യ ഘടകം ഏത്?  
ബ്യൂട്ടെയ്ൻ
- 6.പെട്രോളിയം ഉല്പന്നങ്ങൾ ഉപയോഗിച്ച് നിർമ്മിക്കുന്ന രാസവസ്തുക്കളെ പൊതുവെ ----- എന്ന് വിളിക്കുന്നു?  
പെട്രോകെമിക്കലുകൾ
- 7.സസ്യങ്ങളുടെ ജീർണാവശിഷ്ടങ്ങളിൽ നടക്കുന്ന ----- പ്രക്രിയയുടെ ഫലമായാണ് കല്ക്കരി ഉണ്ടാകുന്നത്  
കാർബണൈസേഷൻ
- 8.എന്താണ് കാർബണൈസേഷൻ?  
വായുവിന്റെ അസാന്നിധ്യത്തിൽ ഉയർന്ന താപനിലയുടെയും മർദ്ദത്തിന്റെയും ഫലമായി സസ്യാവശിഷ്ടങ്ങൾ കല്ക്കരിയായി മാറുന്ന പ്രവർത്തനമാണ് കാർബണൈസേഷൻ.
- 9.പ്രകൃതിയിൽ നിന്ന് ലഭിക്കുന്ന കല്ക്കരിയിലെ പ്രധാന ഘടകമാണ്-----?  
കാർബൺ
- 10.കല്ക്കരിയുടെ പ്രധാന രൂപങ്ങൾ ഏതെല്ലാം?  
പീറ്റ്, ലിഗ്നൈറ്റ്,ബിറ്റുമിനസ് കോൾ, ആന്ത്രസൈറ്റ്
- 11.ഏറ്റവും കൂടുതൽ കാർബൺ അടങ്ങിയ കല്ക്കരിയുടെ രൂപം ഏതാണ്?  
ആന്ത്രസൈറ്റ്
- 12.ഏറ്റവും കുറവ് കാർബൺ അടങ്ങിയ കല്ക്കരിയുടെ രൂപം ഏതാണ്?  
പീറ്റ്
- 13.കല്ക്കരിയുടെ ഉപയോഗങ്ങൾ എന്തെല്ലാം?  
പ്രൊഡ്യൂസർ ഗ്യാസ്, വാട്ടർ ഗ്യാസ്, ഗ്രാഫൈറ്റ്,സിന്തറ്റിക് പെട്രോൾ എന്നിവയുടെ നിർമ്മാണത്തിന് ഉപയോഗിക്കുന്നു
14. പീറ്റിൽ എത്ര ശതമാനം കാർബൺ അടങ്ങിയിട്ടുണ്ട്?  
57%
- 15.ആന്ത്രസൈറ്റിൽ എത്ര ശതമാനം കാർബൺ അടങ്ങിയിട്ടുണ്ട്?  
94%
- 16.ലിഗ്നൈറ്റിൽ എത്ര ശതമാനം കാർബൺ അടങ്ങിയിട്ടുണ്ട്?  
67%
- 17.ഔഷധങ്ങൾ ഉപയോഗിച്ചാലും രോഗം വഷളാകുന്ന സാഹചര്യങ്ങൾ ഏതെല്ലാം?  
\*ഡോക്ടറുടെ നിർദ്ദേശമില്ലാതെ മരുന്ന് കഴിക്കുക \*കൃത്യസമയങ്ങളിൽ മരുന്ന് കഴിക്കാതിരിക്കുക  
\*നിർദ്ദിഷ്ട സമയത്തിനുശേഷവും മരുന്ന് കഴിക്കുക \*കൂടിയ അളവിൽ മരുന്ന് കഴിക്കുക
- 18.ഔഷധങ്ങളും അവയുടെ ധർമ്മങ്ങളും

വിഭാഗം	ധർമ്മം
അനാൾജസിക്കുകൾ	വേദന കുറയ്ക്കുന്നതിന്
ആന്റിപൈനെറ്റിക്കുകൾ	ശരീര താപനില കുറയ്ക്കുന്നതിന്
അന്റോസിഡുകൾ	അസിഡിറ്റി കുറയ്ക്കുന്നതിന്
ആന്റിസെപ്റ്റിക്കുകൾ	സൂക്ഷ്മാണുക്കളെ നിയന്ത്രിക്കുന്നതിന്
ആന്റിബയോട്ടിക്കുകൾ	രോഗകാരികളായ സൂക്ഷ്മാണുക്കളെ നശിപ്പിക്കുന്നതിനും അവയുടെ വളർച്ച തടയുന്നതിനും

19.സിമന്റ് നിർമ്മാണത്തിനാവശ്യമായ അസംസ്കൃത പദാർത്ഥങ്ങൾ ഏതെല്ലാം?

ചുണ്ണാമ്പു കല്ല്, കളിമണ്ണ്, ജിപ്സം

20.സിമന്റ് നിർമ്മിക്കുന്നതെങ്ങനെ?

പൊടിച്ച ചുണ്ണാമ്പുകളും കളിമണ്ണും റോട്ടറിച്ചുളയിൽ ഇട്ട് ചൂടാക്കിയാൽ ലഭിക്കുന്നതാണ് സിമന്റ് ക്ലിങ്കർ.ഇതിൽ ജിപ്സം ചേർത്ത് പൊടിച്ച ഇളക്കിയാണ് സിമന്റ് നിർമ്മിക്കുന്നത്

21.രാസപരമായി സിമന്റ്----- ആണ്

കാൽസ്യത്തിന്റെ സിലിക്കേറ്റുകളുടെയും അലൂമിനേറ്റുകളുടെയും സങ്കീർണ്ണ മിശ്രിതമാണ് സിമന്റ് .

22.വിവിധ ആവശ്യങ്ങൾക്കുപയോഗിക്കുന്ന സിമന്റ് മിശ്രിതങ്ങൾ

ഉപയോഗം	മിശ്രിതം	ആവശ്യമായ വസ്തുക്കൾ
പ്ലാസ്റ്റർ ചെയ്യുന്നതിന്	സിമന്റ് ചാന്ത്	ജലം,സിമന്റ്, മണൽ
മേൽക്കൂര വാർക്കാൻ	റി ഇൻഫോഴ്സഡ് കോൺക്രീറ്റ്	മെറ്റൽ, ഉരുക്ക്/ഇരുമ്പ് കമ്പികൾ, ജലം,സിമന്റ്, മണൽ
നിലം/തറ ഉറപ്പിക്കാൻ	കോൺക്രീറ്റ്	മെറ്റൽ, ജലം,സിമന്റ്, മണൽ

23.എന്താണ് സിമന്റിന്റെ സെറ്റിംഗ്?

സിമന്റ് ജലവുമായി ചേർന്ന് ഉറച്ചു കട്ടിയാകുന്ന പ്രവർത്തനമാണ് സിമന്റിന്റെ സെറ്റിംഗ്.

24.കെട്ടിടങ്ങളുടെ കോൺക്രീറ്റ് വേളയിൽ കൈയുറകളും കാലുറകളും ധരിച്ചു ജോലിചെയ്യുന്നത് എന്തുകൊണ്ട്?

സിമന്റ് ജലവുമായി ചേർന്ന് ഉറച്ചു കട്ടിയാകുന്ന പ്രവർത്തനം താപമോചകമാണ്. ധാരാളം താപം പുറത്തുവിടുന്നു. പൊള്ളലേൽക്കാതിരിക്കുന്നതിനാണ് കോൺക്രീറ്റ് വേളയിൽ കൈയുറകളും കാലുറകളും ധരിച്ചു ജോലിചെയ്യുന്നത്

25.എന്താണ് ചായങ്ങളും വർണകങ്ങളും?

വസ്തുക്കൾക്ക് നിറം പകരാൻ ഉപയോഗിക്കുന്ന രാസവസ്തുക്കളാണ് ചായങ്ങളും വർണകങ്ങളും.

26.പ്രകൃതിദത്ത ഡൈകൾക്ക് ഉദാഹരണം എഴുതുക?

അലിസാരിൻ, ഇൻഡിഗോ

27.സിന്ററിക് ഡൈകൾ നിർമ്മിക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്ന രാസവസ്തുക്കൾ ഏതെല്ലാം?

ബെൻസീൻ,അനിലിൻ , ഫീനോൾ

28.വർണകങ്ങൾക്ക് ഉദാഹരണം എഴുതുക?

കാഡ്മിയം സൾഫേറ്റ്, ലെഡ് ക്രോമേറ്റ്

29.രാസപരമായി ----- ആണ് ഗ്ലാസ്സ്

സിലിക്കേറ്റുകളുടെ മിശ്രിതമാണ് ഗ്ലാസ്സ്

31.ഗ്ലാസ്സ് നിർമ്മിക്കുന്നതെങ്ങനെ?

നിർമ്മിക്കാനാവശ്യമായ ഘടകങ്ങൾ ഒരു നിശ്ചിത താപനിലയിൽ ചൂടാക്കുമ്പോൾ ലഭിക്കുന്ന ദ്രാവക ഗ്ലാസ്സിനെ അച്ചുകളിൽ ഒഴിച്ചോ ഉറുതിവീർപ്പിച്ചോ ഗ്ലാസ്സ് നിർമ്മിക്കാം

32.ഗ്ലാസ്സിന് നിറം കൊടുക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്ന സംയുക്തങ്ങൾ

ഫെറിക് അയോൺ -----> മഞ്ഞ

ക്രോമിയം/ഫെറസ് അയോൺ -----> പച്ച

കൊബാൾട്ട് ഓക്സൈഡ് -----> നീല

മാംഗനീസ് ഡയോക്സൈഡ് -----> പർപ്പിൾ

30.വിവിധതരം ഗ്ലാസ്സുകൾ

ഗ്ലാസുകൾ	ഉപയോഗിക്കുന്ന ഘടകങ്ങൾ	ഉപയോഗങ്ങൾ
സോഡാ-ലൈം ഗ്ലാസ്/സോഡാ ഗ്ലാസ്/ സോഫ്റ്റ് ഗ്ലാസ്	സിലിക്കൺ ഡൈഓക്സൈഡ് (SiO <sub>2</sub> ) സോഡിയം കാർബണേറ്റ് (Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> ) കാൽസ്യം കാർബണേറ്റ് (CaCO <sub>3</sub> )	ജനൽപ്പാളികൾ, ദർപ്പണങ്ങൾ.
ഹാർഡ് ഗ്ലാസ്	സിലിക്കൺ ഡൈഓക്സൈഡ് (SiO <sub>2</sub> ) പൊട്ടാസ്യം കാർബണേറ്റ് (K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> ) കാൽസ്യം കാർബണേറ്റ് (CaCO <sub>3</sub> )	ലബോറട്ടറി ഉപകരണങ്ങൾ, ഫാക്ടറി/അടുക്കള ഉപകരണങ്ങൾ
ബോറോസിലിക്കേറ്റ് ഗ്ലാസ്	ബോറോൺ ഓക്സൈഡ് (B <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ) അലൂമിനിയം ഓക്സൈഡ് (Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ) സിലിക്കൺ ഡൈഓക്സൈഡ് (SiO <sub>2</sub> )	ലബോറട്ടറി ഉപകരണങ്ങൾ, പാചകപാത്രങ്ങൾ
ഫ്ലിന്റ് ഗ്ലാസ്/ഓപ്റ്റിക്കൽ ഗ്ലാസ്/ലൈഡ് ഗ്ലാസ്	സിലിക്കൺ ഡൈഓക്സൈഡ് (SiO <sub>2</sub> ) പൊട്ടാസ്യം കാർബണേറ്റ് (K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> ) ലൈഡ് ഓക്സൈഡ് (PbO)	ലൈൻസുകൾ, പ്രിസങ്ങൾ

33.എന്താണ് ഹരിതരസതന്ത്രം?

മലിനീകരണം പരമാവധി കുറച്ചും വിഷലിപ്ത രാസവസ്തുക്കളുടെയും ഉല്പന്നങ്ങളുടെയും ഉല്പാദനത്തിൽ നിയന്ത്രണം ഏർപ്പെടുത്തിയും പ്രകൃതിക്കും പരിസ്ഥിതിക്കും ഉണ്ടാകുന്ന പ്രത്യാഘാതങ്ങൾ പരമാവധി കുറയ്ക്കുന്ന രസതന്ത്ര ശാഖയാണ് ഹരിതരസതന്ത്രം.

34.ഹരിത രസതന്ത്രത്തിന്റെ ലക്ഷ്യങ്ങൾ എന്തെല്ലാം?

- അപകടകരമായ രാസവസ്തുക്കളെ ഉപകാരികളോ നിരുപദ്രവകാരികളോ ആക്കി മാറ്റുക
- പരിസ്ഥിതി സൗഹൃദപരമായ ഉല്പന്നങ്ങൾ നിർമ്മിക്കുക
- മലിനീകരണം കുറയ്ക്കുക
- വിഷമയമായ ഉല്പന്നങ്ങൾ പരമാവധി കുറയ്ക്കുക

35 എന്താണ് ധാതുക്കൾ?

പ്രകൃതിദത്തമായതും ഖനനം ചെയ്തെടുക്കുന്നതുമായ മൂലകങ്ങളെയോ അവയുടെ സംയുക്തങ്ങളെയോ ആണ് ധാതുക്കൾ എന്ന് പറയുന്നത്.

36.അലൂമിനിയത്തിന്റെ ധാതുക്കൾ ഏതെല്ലാം?

ബോക്സൈറ്റ്, ക്രയോലൈറ്റ്, കളിമണ്ണ്

37.അയിര് എന്നാലെന്ത്?

ഒരു ധാതുവിൽ നിന്ന് എളുപ്പത്തിലും വേഗത്തിലും ലാഭകരമായും ലോഹം വേർതിരിച്ചെടുക്കാൻ കഴിയുന്നുവെങ്കിൽ അതിനെ ആ ലോഹത്തിന്റെ അയിര് എന്ന് വിളിക്കാം.

38.ഏതാനും ലോഹങ്ങളും അവയുടെ ധാതുക്കളും

ലോഹം	അയിരുകൾ	രാസസൂത്രം
അലൂമിനിയം	ബോക്സൈറ്റ്	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .2H <sub>2</sub> O
അയൺ	ഹേമറ്റൈറ്റ് മാഗ്നറ്റൈറ്റ്	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub>
കോപ്പർ	കോപ്പർ ഫൈറെറ്റ്സ് കുപ്രൈറ്റ്	CuFeS <sub>2</sub> Cu <sub>2</sub> O
സിങ്ക്	സിങ്ക് ബ്ലൈൻഡ് കലാമിൻ	ZnS ZnCO <sub>3</sub>

39.അയിരിന്റെ സാദ്രണം എന്നാലെന്ത്?

അയിരിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന മാലിന്യങ്ങളെ നീക്കം ചെയ്യുന്ന പ്രക്രിയയാണ് അയിരിന്റെ സാദ്രണം അയിരിന്റെ സാദ്രണത്തിനുള്ള മാർഗ്ഗങ്ങൾ

അയിരുകളുടെ പ്രത്യേകത	അയിരിൽ അടങ്ങിയ മാലിന്യങ്ങളുടെ പ്രത്യേകത	സ്വീകരിക്കാവുന്ന സാദ്രണ രീതി	ഉദാഹരണം
സാദ്രത കുടിയവ	സാദ്രത കുറഞ്ഞവ	ജലപ്രവാഹത്തിൽ കഴുകിയെടുക്കൽ	ഓക്സൈഡ് അയിരുകൾ, സ്വർണത്തിന്റെ അയിരുകൾ
സാദ്രത കുറഞ്ഞവ	സാദ്രത കുടിയവ	പ്ലവന പ്രക്രിയ	സൾഫൈഡ് അയിരുകൾ ഉദാ:കോപ്പർ പൈറൈറ്റിസ്
കാന്തിക സ്വഭാവമുള്ളവ	കാന്തിക സ്വഭാവമില്ലാത്തവ	കാന്തിക വിഭജനം	മാഗ്നറ്റൈറ്റ് ( ഇരുമ്പിന്റെ അയിർ)
കാന്തിക സ്വഭാവമില്ലാത്തവ	കാന്തിക സ്വഭാവമുള്ളവ	കാന്തിക വിഭജനം	ടിന്നിന്റെ അയിരായ ടിൻ സ്റ്റേണിൽ നിന്നും അയൺ ടങ്സ്റ്റേറ്റിനെ വേർതിരിക്കുന്നത്
ലായനിയിൽ ലയിക്കുന്ന അയിർ	ലയിക്കാത്ത അപദ്രവ്യങ്ങൾ	ലീച്ചിങ്	ബോക്സൈറ്റ്

40.കാൽസിനേഷൻ , റോസ്റ്റിങ് ഇവ തമ്മിലുള്ള വ്യത്യാസങ്ങൾ എന്തെല്ലാം?

കാൽസിനേഷൻ	റോസ്റ്റിങ്
അയിരിനെ അതിന്റെ ദ്രവണാങ്കത്തിലും താഴ്ന്ന ഉഷ്ണാവസ്ഥയിൽ ഓക്സിജന്റെ അഭാവത്തിൽ ചൂടാക്കുന്നു	അയിരിനെ അതിന്റെ ദ്രവണാങ്കത്തിലും താഴ്ന്ന ഉഷ്ണാവസ്ഥയിൽ ഓക്സിജന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ചൂടാക്കുന്നു
അയിരിലുള്ള ജലാംശം, ബാഷ്പശീലമുള്ള മാലിന്യങ്ങൾ, ജൈവ പദാർത്ഥങ്ങൾ എന്നിവ നീക്കം ചെയ്യപ്പെടുന്നു	ജലാംശം നീക്കം ചെയ്യപ്പെടുന്നു. സൾഫർ, ഫോസ്ഫറസ്, ജൈവ പദാർത്ഥങ്ങൾ എന്നിവ ഓക്സീകരണത്തിലൂടെ നീക്കം ചെയ്യപ്പെടുന്നു
കാർബണേറ്റുകളും ഹൈഡ്രോക്സൈഡുകളും ഓക്സൈഡായി മാറുന്നു $ZnCO_3 \rightarrow ZnO + CO_2$	സൾഫൈഡുകൾ ഓക്സൈഡുകളായി മാറുന്നു $Cu_2S + O_2 \rightarrow Cu_2O + SO_2$

41.ഓക്സൈഡിൽ നിന്നും അയിരിനെ വേർതിരിക്കുന്നത് ----- പ്രക്രിയയിൽ കൂടിയാണ്.

നിരോക്സീകരണം

42.ഏതാനും നിരോക്സീകാരികൾ

ലോഹം	നിരോക്സീകാരി
സോഡിയം, പൊട്ടാസ്യം, കാൽസ്യം അലൂമിനിയം തുടങ്ങിയ മൂലകങ്ങൾ	വൈദ്യുതി
സിങ്ക് (ZnO)	കാർബൺ
ഇരുമ്പ് (Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	കാർബൺ മോണോക്സൈഡ്

43.ഭൂവൽക്കത്തിൽ സ്വതന്ത്രമായി കാണപ്പെടുന്ന ലോഹങ്ങൾ ഏതെല്ലാം?

സ്വർണം, വെള്ളി, പ്ലാറ്റിനം

44.എന്താണ് ലോഹശുദ്ധീകരണം?

ലോഹത്തിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന മാലിന്യങ്ങളെ നീക്കം ചെയ്യുന്ന പ്രക്രിയയാണ് ലോഹശുദ്ധീകരണം.

45.ലോഹ ശുദ്ധീകരണ മാർഗ്ഗങ്ങൾ

ലോഹശുദ്ധീകരണ മാർഗ്ഗം	ശുദ്ധീകരണത്തിന് ഉപയോഗിക്കുന്ന സ്വഭാവ സവിശേഷത	ഉദാഹരണം
ഉരുക്കി വേർതിരിക്കൽ	താഴ്ന്ന ദ്രവണാങ്കം	ടിൻ, ലെഡ്
സ്വേദനം	താഴ്ന്ന തിളനില	സിങ്ക്, മെർക്കുറി, കാഡ്മിയം
വൈദ്യുത വിശ്ലേഷണം	-----	കോപ്പർ, സിൽവർ

46.ഇരുമ്പിനെ വ്യാവസായികമായി നിർമ്മിക്കുന്നത് ----- ൽ നിന്നാണ്

ഹേമറ്റെറ്റ്

47.ഇരുമ്പിന്റെ നിർമ്മാണം ----- ഫർണസിനുള്ളിലാണ് നടക്കുന്നത്

ബ്ലാസ്റ്റ് ഫർണസ്

48.ബ്ലാസ്റ്റ് ഫർണസിനുള്ളിലേക്ക് നിക്ഷേപിക്കുന്ന പദാർത്ഥങ്ങൾ എന്തെല്ലാം?

റോസ്റ്റിങ്ങിനു വിധേയമാക്കിയ ഹേമറ്റെറ്റ്, കോക്ക്, ചുണ്ണാമ്പ് കല്ല്

49.അയിരിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന മാലിന്യങ്ങളെ -----

എന്ന് വിളിക്കുന്നു

ഗാങ്

50.ഗാങ്ങിനെ നീക്കം ചെയ്യാൻ അയിരിൽ ചേർക്കുന്ന

പദാർത്ഥങ്ങളാണ് -----

ഫ്ലക്സുകൾ

51. ഗാങ് + ഫ്ലക്സ് ----- > -----

സ്ലാഗ്

52.ഹേമറ്റെറ്റിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ഗാങ്ങാണ് -----

സിലിക്കൺ ഡയോക്സൈഡ്

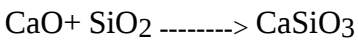
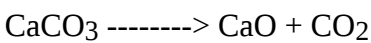
53.ഗാങ്ങിനെ നീക്കം ചെയ്യാൻ ഹേമറ്റെറ്റിൽ ചേർക്കുന്ന

പദാർത്ഥമാണ് -----

കാൽസ്യം കാർബണേറ്റ്

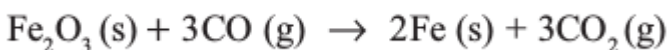
(കാൽസ്യം കാർബണേറ്റ് വിഘടിക്കുമ്പോൾ ഉണ്ടാകുന്ന

കാൽസ്യം ഓക്സൈഡ് ഫ്ലക്സായി പ്രവർത്തിക്കുന്നു)



54.ഹേമറ്റെറ്റിൽ നിന്ന് അയൺ നിർമ്മിക്കുന്ന

പ്രവർത്തനത്തിന്റെ സമവാക്യം എഴുതുക

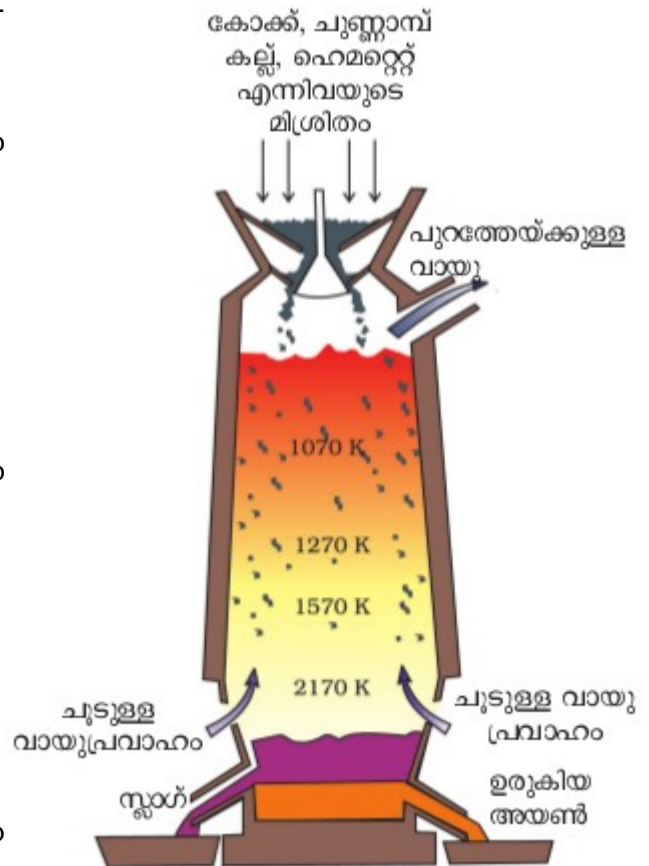


55.ബ്ലാസ്റ്റ് ഫർണസിൽ നിന്നു ലഭിക്കുന്ന അയണിനെ ----- എന്നു വിളിക്കുന്നു

പിഗ് അയൺ

56.പിഗ് അയണിൽ നിന്ന് കാസ്റ്റ് അയൺ നിർമ്മിക്കുന്നതെങ്ങനെ?

പിഗ് അയണിനെ സ്ക്രാപ്പ് അയണും ചേർത്ത് ഒരു പ്രത്യേക ഫർണസിൽ ഉരുക്കിയാണ് കാസ്റ്റ് അയൺ



നിർമ്മിക്കുന്നത്.

57.താരതമ്യേന ശുദ്ധമായ പച്ചിരുമ്പാണ് -----

റോട്ട് അയൺ

58.വിവിധതരം സ്റ്റീലുകൾ

കാർബണിന്റെ അളവ് 0.1 മുതൽ 1.5% വരെ വ്യത്യാസപ്പെടുത്തിയാണ് വിവിധതരം സ്റ്റീലുകൾ ഉണ്ടാക്കുന്നത്

അലോയ് സ്റ്റീലുകൾ	ഘടകങ്ങൾ	പ്രത്യേകത	ഉപയോഗം
സ്റ്റെയിൻലസ് സ്റ്റീൽ	Fe, Cr, Ni, C	ഉറപ്പുള്ളത്	പാത്രങ്ങൾ, വാഹനഭാഗങ്ങൾ ഇവ നിർമ്മിക്കുന്നതിന്
അൽനിക്കോ	Fe, Ni, Al, Co	കാന്തിക സ്വഭാവം	സ്ഥിരകാന്തങ്ങൾ നിർമ്മിക്കുന്നതിന്
നിക്രോം	Fe, Ni, Cr, C	ഉയർന്ന പ്രതിരോധം	ഹീറ്റിങ് കോയിലുകൾ നിർമ്മിക്കുന്നതിന്

59.അലൂമിനിയം നിർമ്മിക്കുന്ന പ്രക്രിയ ----- എന്ന പേരിൽ അറിയപ്പെടുന്നു

ഹാൾ-ഹെറൗൾട്ട് പ്രക്രിയ

60.അലൂമിനിയത്തെ വേർതിരിക്കുന്നത് ----- എന്ന അയിരിൽ നിന്നാണ്

ബോക്സൈറ്റ്

62.അലൂമിനിയത്തിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന പ്രധാന അപദ്രവ്യം ----- ആണ്

സിലിക്കൺ ഡയോക്സൈഡ്

63.അലൂമിനിയത്തെ സാന്ദ്രണം ചെയ്യുന്ന ലീച്ചിങ്ങിന്റെ ഫ്ലോചാർട്ട് വരയ്ക്കുക



അലൂമിനിയത്തിന്റെ വൈദ്യുത വിശ്ലേഷണം

ആനോഡ്	കാർബൺ ദണ്ഡുകൾ
കാഥോഡ്	സ്റ്റീൽ ടാങ്ക്
ആനോഡിൽ $2O^{2-} \rightarrow O_2 + 4e^-$	കാഥോഡിൽ $Al^{3+} + 3e^- \rightarrow Al$

64.ഗ്രൂപ്പ് 1 മൂലകങ്ങളെ ----- എന്നു വിളിക്കുന്നു

ആൽക്കലി ലോഹങ്ങൾ

65..ഗ്രൂപ്പ് 2 മൂലകങ്ങളെ ----- എന്നു വിളിക്കുന്നു

ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് ലോഹങ്ങൾ

66.d- ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങളെ ----- എന്ന് വിളിക്കുന്നു

സംക്രമണ മൂലകങ്ങൾ

67.ഗ്രൂപ്പ് 18 മൂലകങ്ങളെ ----- എന്നു വിളിക്കുന്നു

ഉത്കൃഷ്ട വാതകങ്ങൾ

68.ലാൻഥനോയ്ഡുകളും ആക്റ്റിനോയ്ഡുകളും ----- ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങളാണ്

f- ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങളാണ്

69.പോസിറ്റീവ് ഉൽപ്രേരകങ്ങൾക്ക് ഉദാഹരണം എഴുതുക

അമോണിയയുടെ വ്യാവസായിക നിർമ്മാണത്തിൽ ഇരുമ്പ് ഉൽപ്രേരകമായി ഉപയോഗിക്കുന്നു. സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിന്റെ നിർമ്മാണത്തിൽ വനേഡിയം പെന്റോക്സൈഡ് ഹൈഡ്രജൻ പെറോക്സൈഡിന്റെ വിഘടനത്തിൽ മാംഗനീസ് ഡയോക്സൈഡ്

70.നെഗറ്റീവ് ഉൽപ്രേരകങ്ങൾക്ക് ഉദാഹരണം എഴുതുക

ഹൈഡ്രജൻ പെറോക്സൈഡിന്റെ വിഘടനത്തിൽ ഫോസ്ഫോറിക് ആസിഡ്

71.ഗാൽവാനിക് സെൽ അഥവാ വോൾട്ടായിക് സെല്ലിൽ നടക്കുന്ന ഊർജ്ജ പരിവർത്തനം എഴുതുക

രാസോർജ്ജം വൈദ്യുതോർജ്ജമായി മാറുന്നു

72.വൈദ്യുത വിശ്ലേഷണ സെല്ലിൽ നടക്കുന്ന ഊർജ്ജ പരിവർത്തനം എഴുതുക

വൈദ്യുതോർജ്ജം രാസോർജ്ജമായി മാറുന്നു

73.ഒരു സെല്ലിന്റെ ആനോഡിൽ നടക്കുന്ന പ്രവർത്തനം എന്താണ്?

ഓക്സീകരണം

74.ഒരു സെല്ലിന്റെ കാഥോഡിൽ നടക്കുന്ന പ്രവർത്തനം എന്താണ്?

നിരോക്സീകരണം

75.എഥനോളിന്റെ വിവിധ രൂപങ്ങൾ

ഗാഢത	എഥനോൾ
8-10% എഥനോൾ	വാഷ്
95.6% എഥനോൾ	ററെക്റ്റിഫൈഡ് സ്പിരിറ്റ്
99.5% എഥനോൾ	അബ്സൊല്യൂട്ട് ആൽക്കഹോൾ
99.5% എഥനോൾ + പെട്രോൾ	പവർ ആൽക്കഹോൾ
വിഷവസ്തുക്കൾ കലർത്തി കുടിക്കാൻ അയോഗ്യമാക്കിയ എഥനോൾ	ഡീനേച്ചേർഡ് ആൽക്കഹോൾ