

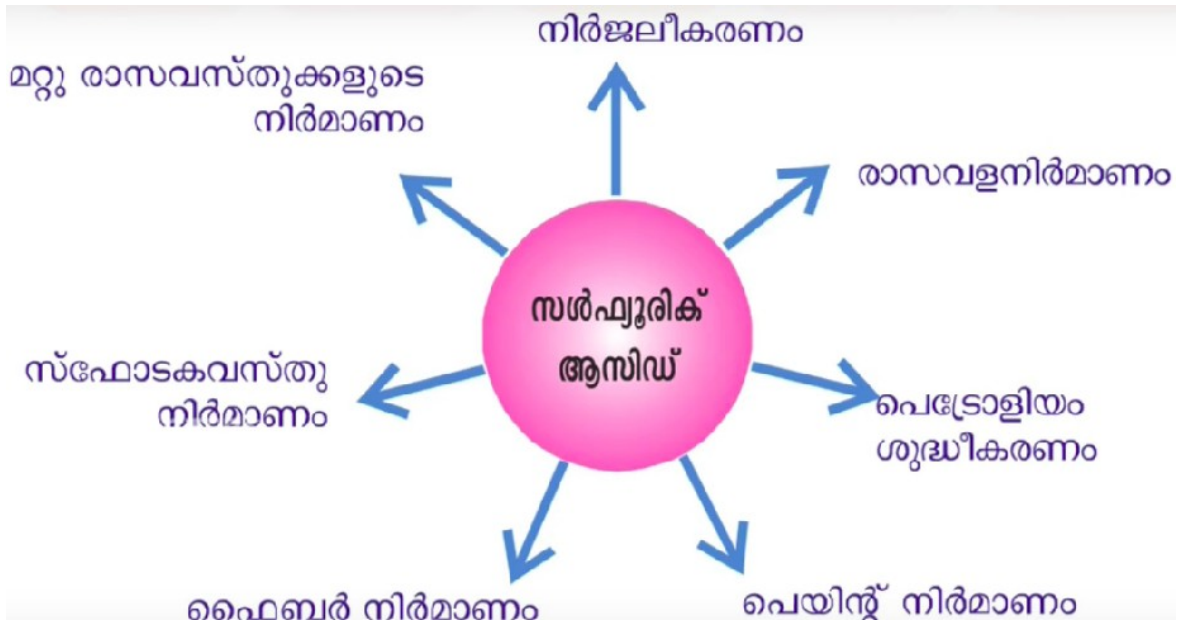
രസതന്ത്രം- X- യൂണിറ്റ് -5. ക്ലാസ് - 30

അലോഹ സംയുക്തങ്ങൾ

സൾഫൂറിക് ആസിഡ്

രാസവസ്തുക്കളുടെ രാജാവ് എന്നറിയപ്പെടുന്നു.

സൾഫൂറിക് ആസിഡിന്റെ ഉപയോഗങ്ങൾ

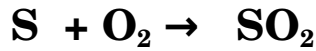


സൾഫൂറിക് ആസിഡിന്റെ വ്യാവസായിക നിർമ്മാണം

സമ്പർക്ക പ്രക്രിയ വഴിയാണ് സൾഫൂറിക് ആസിഡ് നിർമ്മിക്കുന്നത്.

ഘട്ടങ്ങൾ

സൾഫർ ഓക്സിജനിൽ കത്തിച്ച് സൾഫർ ഡൈ ഓക്സൈഡാക്കി മാറ്റുന്നു.



ഈ SO_2 വീണ്ടും ഓക്സിജനുമായി സംയോജിച്ച് സൾഫർ ട്രൈഓക്സൈഡാക്കി മാറ്റുന്നു.



SO_3 യെ ഗാഢ സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിൽ ലയിപ്പിക്കുന്നു.



ലഭിക്കുന്ന ഉൽപ്പന്നത്തെ ഒലിയം എന്നു പറയുന്നു.

ഒലിയം ജലത്തിൽ ലയിപ്പിച്ച് സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ് നിർമ്മിക്കുന്നു.



സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിന്റെ ഭൗതിക ഗുണങ്ങൾ

നിറമില്ല.

വിസ്കോസിറ്റി താരതമ്യേന കൂടുതലാണ്.

തീവ്ര നാശകസ്വഭാവമുണ്ട്

ജലത്തേക്കാൾ സാന്ദ്രത കൂടുതലാണ്

ജലത്തിൽ ലയിക്കുന്നു.

ചോദ്യങ്ങൾ

1. സൾഫൂറിക് ആസിഡിന്റെ വ്യാവസായിക നിർമ്മാണം..... എന്ന് അറിയപ്പെടുന്നു .

(സമ്പർക്ക പ്രക്രിയ, ഹേബർ പ്രക്രിയ, ഓസ്റ്റ് വാർഡ് പ്രക്രിയ)

2. വ്യാവസായികമായി സൾഫൂറിക് ആസിഡ് നിർമ്മിക്കുമ്പോൾ ഉൽപ്പേരകമായി ഉപയോഗിക്കുന്നു.

(ഇരുമ്പ് ,വനേഡിയം പെന്റോക്സൈഡ്, മാംഗനീസ് ഡൈ ഓക്സൈഡ്)

3. സൾഫൂറിക് ആസിഡിന്റെ ഏതെങ്കിലും മൂന്ന് ഉപയോഗങ്ങൾ എഴുതുക.
