SKANDIJ

|  |  |
| --- | --- |
| Simbol | Sc |
| Vrstno število | 21 |
| Masno število | 41,95591 (42) |
| Število p+ | 21 |
| Število e- | 21 |
| Število no | 20,95591 |
| Agregatno stanje | Trden |
| Kemijska vrsta | Prehodna kovina |
| Skupina/perioda | ¾ |
| Kristalna struktura | Heksagonalna |
| Tališče | 1814 K |
| Vrelišče | 3109 K |
| Leto odkritja | 1879 |
| Odkritelj | Lars Friderik Nilson |
| Način odkritja | 1871 ga je napovedal že D. I. Mendeljejev |
| Nahajališča | Je redek element,nikjer ga ni mogoče najti v večjih količinah |
| Pridobivanje | Skandij lahko pridobimo z elektrolizo taline skandijevega klorida na cinkovikatodi. |
| Spojine elementa | * Elementarni skandij burno reagira s vodo

2Sc + H2O 🡪2Sc(OH)3 + 3H2* Če raztopinam skandijevih(III) spojin dodajo hidrokside, se obori hidratirani oksid Sc2O3xH2O
* Skandijevi(III) halogenidi so hidratirani in brezvodni
* Skandij tvori koordinacijske števila s koordinacijskim številom 6,lahko pa ima v nekaterih spojinah skandijev(III) ion koordinacijsko število 8
 |
| Elektronska konfiguracija | (Ar) 3d1 4s2 |
| Opis izgleda | Srebrno svetleča kovina |

|  |  |
| --- | --- |
| Viri  | <http://sl.wikipedia.org/wiki/Skandij><http://projekti.svarog.org/periodni_sistem/elementi/021.htm> |