

SKANDIJ

Simbol	Sc
Vrstno število	21
Masno število	41,95591 (42)
Število p ⁺	21
Število e ⁻	21
Število n ^o	20,95591
Agregatno stanje	Trden
Kemijska vrsta	Prehodna kovina
Skupina/perioda	3/4
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 cinkovik Katodi.
Spojine elementa	✓ Elementarni skandij burno reagira s vodo $2\text{Sc} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Sc}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2$ ✓ Če raztopinam skandijevih(III) spojin dodajo hidrokside, se obori hidratirani oksid $\text{Sc}_2\text{O}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ ✓ 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) 3d ¹ 4s ²
Opis izgleda	Srebrno svetleča kovina

Vir	http://sl.wikipedia.org/wiki/Skandij
i	http://projekti.svarog.org/periodni_sistem/elementi/021.htm