

VODIK

H, D, T

D₂O ρ = 1.1 g/cm³

moderator v reaktorjih

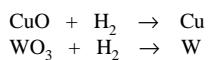
oksidacijska stanja: + 1
 - 1 (H⁻, hidridni ion)

H⁺ izredno majhen
 mocna Lewisova kislina ; H₃O⁺

vodik je reducent:

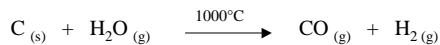
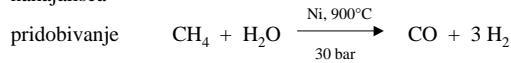
H₂ + F₂ eksplozivno
+ Cl₂ eksplozivno, ce
+ O₂ reakcijo spro imo

redukcija kovinskih oksidov do kovin



hidrogeniranje v organskih reakcijah (adicija na dvojno vez)

nahajališca



vodni plin

