Deutérium (ťažký vodík), deuterón :)

Izotop vodíka, ktorý má významné využitie v jadrovom priemysle kvôli svojim výborným moderačným vlastnostiam (spomaľuje rýchlosť neutrónov).

V atóme deutéria je 1 protón, 1 elektrón a 1 neutrón. Jadro deutéria skladajúce sa z jedného protónu a jedného neutrónu sa volá **deuterón** - je súčasťou molekuly ťažkej vody D2O.



Prócium, Deutérium a Trícium

S ohľadom na malú absorpciu neutrónov je ťažká voda lepším moderátorom než ľahká voda.

Okrem jadrovej techniky sa deutérium a jeho zlúčeniny používajú napríklad v spektroskopii, v lekárstve, pri štúdiu mechanizmov chemických reakcií a podobne.





Copyright © 2013 - 2026 Encyklopédia poznania