

Хелиум

Хелиум (од [грчки](#): *ἥλιος*, *Хелиос* - Сонце) — [хемиски елемент](#) со симбол **He** и [атомски број](#) 2. Тој е безбоен, без вкус, нетоксичен, [инертен](#), [моноатомски гас](#), прв во групата на [благородни гасови](#) во [периодниот систем](#). Неговата [точка на вриење](#) е најниска кај сите [елементи](#). По [водородот](#), хелиумот е вториот најлесен и [најобичен елемент](#) во опсервираниот [универзум](#), кој е присутен на околу 24% од вкупната елементарна маса, што е повеќе од 12 пати поголема од масата на сите потешки елементи во комбинација. Нејзиното изобилство е слично на фигурата на [Сонцето](#) и [Јупитер](#). Ова се должи на многу високата [нуклеарна врзувачка енергија](#) (на [нуклон](#)) на [хелиум-4](#) во однос на следните три елементи по хелиум. Оваа хелиум-4 обврзувачка енергија, исто така, објаснува зошто е производ на [нуклеарната фузија](#) и [радиоактивното распаѓање](#). Повеќето од хелиумот во универзумот е хелиум-4, поголемиот дел од нив е формиран за време на [Големата експлозија](#). Големи количини на нов хелиум се создава со нуклеарна фузија на водород во [свезди](#).