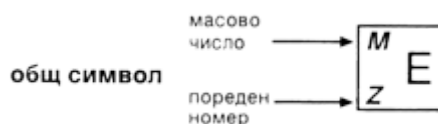


Изотопи

Публикувано от legolas на 19.04.2010

ОЗНАЧАВАНЕ ИЗОТОПИТЕ НА ХИМИЧНИТЕ ЕЛЕМЕНТИ



- Изотопите на даден химичен елемент имат: различен брой неутрони различно масово число различни физични свойства
- Изотопите на даден химичен елемент имат: еднакъв брой протони еднакъв брой електрони еднакъв пореден номер еднакви химични свойства

1. Пример ВОДОРОД - H

Пореден номер	Химичен знак на елемента	Химичен знак на изотопа	Графичен модел	Наименование		Химичен символ на изотопа
				българско	латинско	
1	H	H		протий	-	${}^1_1\text{H}$
1	H	D		деутерий	Deuterium	${}^2_1\text{H}$
1	H	T		тритий	Tritium	${}^3_1\text{H}$

2. Пример - Неон Ne

	неон - 20 $^{20}_{10}\text{Ne}$	неон - 22 $^{22}_{10}\text{Ne}$
Брой протони	10	10
Брой електрони	10	10
Пореден номер	10	10
Брой неутрони	10	12
Масово число	20	22

- За изотопите, като форма на съществуване на даден химичен елемент, може се представи схема от следния вид:

