

TAVOLA PERIODICA DEI NUCLEI ATOMICI

configurazione dei livelli nucleari degli isotopi **IDROGENO Z = 1**

$\frac{E_c(\text{MeV})}{E_s(\text{MeV})}$	Sa	$\frac{m_c}{m_s}$	n	1	2	3	4	5	6	7	$\frac{E_p(\text{eV})}{p-T_{1/2}}$
$\frac{2.2241}{2.22457}$	D_1^2	$\frac{2.014102}{2.0141018}$	1n	0+0	1+0	0+0	0+0	0+0	0+0	0+0	$\frac{\text{st}}{0.0115\%}$
$\frac{6.6706}{8.4818}$	T_1^3	$\frac{3.017994}{3.0160493}$	1n	0+0	0+1	0+0	0+0	0+0	0+0	0+0	$\frac{18.591\text{K}}{\beta^- 12.32\text{a}}$

$E_c(\text{MeV})$ = valore calcolato dell'energia di legame

$E_s(\text{MeV})$ = valore sperimentale dell'energia di legame

m_c = valore calcolato della massa atomica

m_s = valore sperimentale della massa atomica

n = numero di neutroni centrali attivi

1-7 = numero quantico associato al livello

$p + d$ = (numero di protoni) + (numero di deutoni) in orbita

$p - T_{1/2}$ = particella emessa – periodo di dimezzamento

$E_p(\text{eV})$ = energia della particella emessa