

TAVOLA PERIODICA DEI NUCLEI ATOMICI

configurazione dei livelli nucleari degli isotopi **LITIO Z = 3**

$\frac{E_c(\text{MeV})}{E_s(\text{MeV})}$	Sa	$\frac{m_c}{m_s}$	n	1	2	3	4	5	6	7	$\frac{E_p(\text{eV})}{p-T_{1/2}}$
$\frac{4.2011}{4.6960}$	$\text{Li}_{\frac{3}{1}}^4$	$\frac{4.02763}{4.027100}$	$\frac{3}{1n}$	0+0	1+0	2+0	0+0	0+0	0+0	0+0	$\frac{3.100M}{p-91 \cdot 10^{-24}s}$
$\frac{28.699}{28.458}$	$\text{Li}_{\frac{3}{2}}^5$	$\frac{5.009995}{5.010254}$	$\frac{3}{2n}$	2+0	0+0	0+0	0+0	0+0	1+0	0+0	$\frac{1.970M}{p-3.7 \cdot 10^{-22}s}$
$\frac{32.299}{31.994}$	Li_3^6	$\frac{6.014800}{6.015123}$	$\frac{3}{2n}$	2+0	0+0	0+0	0+1	0+0	0+0	0+0	$\frac{st}{7.5899\%}$
$\frac{41.716}{39.244}$	Li_3^7	$\frac{7.013351}{7.0160045}$	3n	2+0	0+0	0+0	0+1	0+0	0+0	0+0	$\frac{st}{92.4101\%}$
$\frac{43.149}{41.277}$	Li_3^8	$\frac{8.020477}{8.0224874}$	3n	0+1	0+0	0+0	0+0	0+0	1+1	0+0	$\frac{16.005M}{\beta-840.3ms}$
$\frac{45.889}{45.341}$	Li_3^9	$\frac{9.026201}{9.0267895}$	3n	0+1	0+0	0+0	0+0	0+0	0+2	0+0	$\frac{13.607M}{\beta-178.3ms}$

$E_c(\text{MeV})$ = 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