

## TAVOLA DEI NUCLEI ATOMICI isobari

configurazione dei livelli nucleari degli isobari con **A = 50**

$\frac{E_c(\text{MeV})}{E_s(\text{MeV})}$	Sa	$\frac{m_c}{m_s}$	n	1	2	3	4	5	6	7	$\frac{E_{\beta np}(\text{eV})}{\beta^- - T_{1/2}}$
$\frac{382.738}{382.96}$	Cl <sup>50</sup> <sub>17</sub>	$\frac{50.008081}{50.00784}$	17n	0+1	0+4	0+5	0+3	1+2	0+1	0+0	$\frac{21.20\text{M}}{\beta^- > 620\text{ns}}$
$\frac{404.201}{403.99}$	Ar <sup>50</sup> <sub>18</sub>	$\frac{49.98420}{49.98443}$	18n	0+1	0+4	1+7	1+0	1+1	1+1	0+0	$\frac{13.00\text{M}}{\beta^- 85\text{ms}}$
$\frac{414.463}{414.06}$	K <sup>50</sup> <sub>19</sub>	$\frac{49.97234}{49.97278}$	19n	2+0	4+2	1+7	0+1	0+2	0+0	0+0	$\frac{13.852\text{M}}{\beta^- 472\text{ms}}$
$\frac{426.912}{427.49}$	Ca <sup>50</sup> <sub>20</sub>	$\frac{49.95814}{49.95752}$	20n	2+0	6+1	1+8	0+0	1+1	0+0	0+0	$\frac{4.958\text{M}}{\beta^- 13.9\text{s}}$
$\frac{432.286}{431.67}$	Sc <sup>50</sup> <sub>21</sub>	$\frac{49.95153}{49.95219}$	21n	2+0	8+0	2+7	1+1	0+0	0+0	0+0	$\frac{6.884\text{M}}{\beta^- 102.5\text{s}}$
$\frac{437.690}{437.78}$	Ti <sup>50</sup> <sub>22</sub>	$\frac{49.94489}{49.94479}$	22n	2+0	8+0	5+6	0+0	1+0	0+0	0+0	$\frac{\text{st}}{5.18\%}$
$\frac{435.256}{434.79}$	V <sup>50</sup> <sub>23</sub>	$\frac{49.94666}{49.94716}$	23n	2+0	8+0	9+3	0+1	0+0	0+0	0+0	$\frac{17.90\text{M}}{ce > 2.1 \cdot 10^{17}\text{a}}$ 0.250%
$\frac{433.984}{435.05}$	Cr <sup>50</sup> <sub>24</sub>	$\frac{49.94719}{49.94604}$	24n	2+0	8+0	10+2	2+0	0+0	0+0	0+0	$\frac{1.1689\text{M}}{2ce 1.3 \cdot 10^{18}\text{a}}$ 4.345%
$\frac{426.527}{426.63}$	Mn <sup>50</sup> <sub>25</sub>	$\frac{49.95435}{49.95424}$	25n	2+0	8+0	12+0	2+0	1+0	0+0	0+0	$\frac{7.63448\text{M}}{ce 283.19\text{ns}}$
$\frac{417.096}{417.70}$	Fe <sup>50</sup> <sub><math>\frac{26}{24}</math></sub>	$\frac{49.96364}{49.96299}$	$\frac{26}{24}\text{n}$	2+0	8+0	12+0	1+0	3+0	0+0	0+0	$\frac{8.14\text{M}}{ce 155\text{ms}}$
$\frac{399.310}{399.64}$	Co <sup>50</sup> <sub><math>\frac{27}{23}</math></sub>	$\frac{49.98189}{49.98154}$	$\frac{27}{23}\text{n}$	2+0	8+0	10+0	2+0	4+0	1+0	0+0	$\frac{17.29\text{M}}{ce 38.8\text{ms}}$
$\frac{385.14}{385.45}$	Ni <sup>50</sup> <sub><math>\frac{28}{22}</math></sub>	$\frac{49.99626}{49.99593}$	$\frac{28}{22}\text{n}$	2+0	8+0	9+0	2+0	5+0	2+0	0+0	$\frac{13.60\text{M}}{ce 8.18.5\text{ms}}$