

## TAVOLA PERIODICA DEI NUCLEI ATOMICI

### configurazione dei livelli nucleari degli isotopi **FERRO Z = 26-a**

$\frac{E_c(\text{MeV})}{E_s(\text{MeV})}$	Sa	$\frac{m_c}{m_s}$	n	1	2	3	4	5	6	7	$\frac{E_p(\text{eV})}{p-T_{1/2}}$
$\frac{329.136}{329.29}$	Fe <sup>45</sup> <sub>26</sub> <sub>19</sub>	$\frac{45.01474}{45.01458}$	$\frac{26}{19n}$	2+0	8+0	6+0	2+0	3+0	5+0	0+0	$\frac{2.15829M}{2p4.9ms}$
$\frac{350.129}{350.19}$	Fe <sup>46</sup> <sub>26</sub> <sub>20</sub>	$\frac{46.00087}{46.00081}$	$\frac{26}{20n}$	2+0	8+0	7+0	5+0	2+0	1+0	0+0	$\frac{12.70M}{ce13.2ms}$
$\frac{365.825}{365.63}$	Fe <sup>47</sup> <sub>26</sub> <sub>21</sub>	$\frac{46.99269}{46.99289}$	$\frac{26}{21n}$	2+0	8+0	8+0	3+0	4+0	1+0	0+0	$\frac{15.60M}{ce21.9ms}$
$\frac{385.379}{385.25}$	Fe <sup>48</sup> <sub>26</sub> <sub>22</sub>	$\frac{47.98036}{47.98050}$	$\frac{26}{22n}$	2+0	8+0	10+0	2+0	3+0	1+0	0+0	$\frac{11.16M}{ce45.3ms}$
$\frac{399.944}{399.74}$	Fe <sup>49</sup> <sub>26</sub> <sub>23</sub>	$\frac{48.97339}{48.97361}$	$\frac{26}{23n}$	2+0	8+0	11+0	1+0	3+0	1+0	0+0	$\frac{12.79M}{ce64.7ms}$
$\frac{417.096}{417.70}$	Fe <sup>50</sup> <sub>26</sub> <sub>24</sub>	$\frac{49.96364}{49.96299}$	$\frac{26}{24n}$	2+0	8+0	12+0	1+0	3+0	0+0	0+0	$\frac{8.14M}{ce155ms}$
$\frac{431.375}{431.52}$	Fe <sup>51</sup> <sub>26</sub> <sub>25</sub>	$\frac{50.95697}{50.95682}$	$\frac{26}{25n}$	2+0	8+0	12+0	3+0	1+0	0+0	0+0	$\frac{8.022M}{ce305ms}$
$\frac{447.685}{447.70}$	Fe <sup>52</sup> <sub>26</sub>	$\frac{51.94813}{51.94811}$	26n	2+0	8+0	13+0	3+0	0+0	0+0	0+0	$\frac{2.374M}{ce8.275h}$
$\frac{458.737}{458.38}$	Fe <sup>53</sup> <sub>26</sub>	$\frac{52.94493}{52.94531}$	26n	2+0	8+0	14+0	1+1	0+0	0+0	0+0	$\frac{3.7423M}{ce8.51m}$
$\frac{471.857}{471.76}$	Fe <sup>54</sup> <sub>26</sub>	$\frac{53.93951}{53.93961}$	26n	2+0	8+0	12+2	1+0	1+0	0+0	0+0	$\frac{679.8K}{2ce>3.1\cdot 10^{22}a}$ 5.845%
$\frac{480.833}{481.06}$	Fe <sup>55</sup> <sub>26</sub>	$\frac{54.93854}{54.93829}$	26n	2+0	8+0	12+2	1+1	0+0	0+0	0+0	$\frac{231.09K}{ce2.744a}$
$\frac{491.881}{492.26}$	Fe <sup>56</sup> <sub>26</sub>	$\frac{55.93534}{55.93494}$	26n	2+0	8+0	11+3	1+1	0+0	0+0	0+0	<b>st</b> 91.754%
$\frac{499.354}{499.90}$	Fe <sup>57</sup> <sub>26</sub>	$\frac{56.93598}{56.93539}$	26n	2+0	8+0	10+4	1+0	0+1	0+0	0+0	<b>st</b> 2.119%
$\frac{510.117}{509.95}$	Fe <sup>58</sup> <sub>26</sub>	$\frac{57.93310}{57.93328}$	26n	2+0	8+0	10+4	0+2	0+0	0+0	0+0	<b>st</b> 0.282%
$\frac{517.301}{516.53}$	Fe <sup>59</sup> <sub>26</sub>	$\frac{58.93405}{58.93487}$	26n	2+0	8+0	8+5	1+2	0+0	0+0	0+0	$\frac{1.5649M}{\beta^-44.495d}$
$\frac{524.489}{525.35}$	Fe <sup>60</sup> <sub>26</sub>	$\frac{59.93500}{59.93407}$	26n	2+0	8+0	8+5	0+3	0+0	0+0	0+0	$\frac{237.0K}{\beta^-2.62\cdot 10^6a}$

$\frac{E_c(\text{MeV})}{E_s(\text{MeV})}$	Sa	$\frac{m_c}{m_s}$	n	1	2	3	4	5	6	7	$\frac{E_p(\text{eV})}{p-T_{1/2}}$
$\frac{531.673}{530.93}$	Fe <sub>26</sub> <sup>61</sup>	$\frac{60.93595}{60.93674}$	26n	2+0	8+0	6+6	1+3	0+0	0+0	0+0	$\frac{3.977M}{\beta^-5.98m}$
$\frac{538.861}{538.98}$	Fe <sub>26</sub> <sup>62</sup>	$\frac{61.93690}{61.93677}$	26n	2+0	8+0	6+6	0+4	0+0	0+0	0+0	$\frac{2.553M}{\beta^-68.0ms}$
$\frac{544.256}{543.70}$	Fe <sub>26</sub> <sup>63</sup>	$\frac{62.93977}{62.94037}$	26n	2+0	8+0	4+7	0+4	1+0	0+0	0+0	$\frac{6.204M}{\beta^-6.1s}$
$\frac{551.440}{551.00}$	Fe <sub>26</sub> <sup>64</sup>	$\frac{63.94072}{63.94120}$	26n	2+0	8+0	2+8	1+4	1+0	0+0	0+0	$\frac{4.822M}{\beta^-2.0s}$
$\frac{555.053}{555.17}$	Fe <sub>26</sub> <sup>65</sup>	$\frac{64.94551}{64.94538}$	26n	2+0	8+0	2+8	0+4	1+1	0+0	0+0	$\frac{7.964M}{\beta^-810ms}$
$\frac{561.265}{561.94}$	Fe <sub>26</sub> <sup>66</sup>	$\frac{65.94750}{65.94678}$	26n	2+0	8+0	0+9	1+4	1+1	0+0	0+0	$\frac{6.341M}{\beta^-440ms}$
$\frac{565.696}{566.13}$	Fe <sub>26</sub> <sup>67</sup>	$\frac{66.95141}{66.95095}$	26n	2+0	8+0	0+9	1+4	0+1	0+1	0+0	$\frac{9.60M}{\beta^-400ms}$
$\frac{572.051}{571.64}$	Fe <sub>26</sub> <sup>68</sup>	$\frac{67.95326}{67.95370}$	26n	2+0	6+1	0+9	1+4	0+2	1+0	0+0	$\frac{8.80M}{\beta^-180ms}$
$\frac{574.907}{574.98}$	Fe <sub>26</sub> <sup>69</sup>	$\frac{68.95885}{68.95878}$	26n	2+0	4+2	0+9	1+4	1+1	0+1	1+0	$\frac{11.60M}{\beta^-110ms}$
$\frac{580.559}{580.55}$	Fe <sub>26</sub> <sup>70</sup>	$\frac{69.96145}{69.96146}$	26n	2+0	4+2	0+9	0+5	2+0	0+1	0+1	$\frac{9.30M}{\beta^-71.0ms}$
$\frac{583.751}{583.72}$	Fe <sub>26</sub> <sup>71</sup>	$\frac{70.96669}{70.96672}$	26n	2+0	2+3	0+9	1+4	1+1	0+2	1+0	$\frac{12.90M}{\beta^-28.0ms}$
$\frac{589.152}{589.09}$	Fe <sub>26</sub> <sup>72</sup>	$\frac{71.96956}{71.96962}$	26n	2+0	2+3	0+9	1+4	0+2	0+2	1+0	$\frac{11.40M}{\beta^- > 150ns}$
$\frac{592.764}{-}$	Fe <sub>26</sub> <sup>73</sup>	$\frac{72.97434}{-}$	26n	2+0	2+3	0+9	0+4	0+3	0+2	1+0	$\frac{6.546M}{n\beta^- > 633ns}$
$\frac{597.564}{-}$	Fe <sub>26</sub> <sup>74</sup>	$\frac{73.97786}{-}$	26n	2+0	0+4	0+9	0+4	1+3	1+1	0+1	$\frac{7.556M}{n\beta^- > 638ns}$
$\frac{601.022}{-}$	Fe <sub>26</sub> <sup>75</sup>	$\frac{74.98281}{-}$	26n	2+0	0+4	0+9	0+4	0+3	1+2	0+1	$\frac{12.708M}{\beta^-}$
$\frac{605.453}{-}$	Fe <sub>26</sub> <sup>76</sup>	$\frac{75.98672}{-}$	26n	2+0	0+4	0+9	0+4	0+3	0+3	0+1	$\frac{8.277M}{n\beta^-}$

$n$  = numero di neutroni centrali attivi

1-7 = numero quantico associato al livello

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