

Proton number Z

33p	As-63 <i>unknown</i>	As-64 $\lambda = 3,8 \frac{1}{s}$	As-65 $\lambda = 5,4 \frac{1}{s}$	As-66 $\lambda = 7,2 \frac{1}{s}$	As-67 $\lambda = 1,6 \cdot 10^{-2} \frac{1}{s}$	As-68 $\lambda = 4,6 \cdot 10^{-3} \frac{1}{s}$	As-69 $\lambda = 7,6 \cdot 10^{-4} \frac{1}{s}$	As-70 $\lambda = 2,2 \cdot 10^{-4} \frac{1}{s}$	As-71 $\lambda = 2,9 \cdot 10^{-6} \frac{1}{s}$	As-72 $\lambda = 7,4 \cdot 10^{-6} \frac{1}{s}$	As-73 $\lambda = 1,0 \cdot 10^{-7} \frac{1}{s}$	As-74 $\lambda = 4,5 \cdot 10^{-7} \frac{1}{s}$
32p	Ge-62 <i>unknown</i>	Ge-63 $\lambda = 4,9 \frac{1}{s}$	Ge-64 $\lambda = 1,1 \cdot 10^{-2} \frac{1}{s}$	Ge-65 $\lambda = 2,2 \cdot 10^{-2} \frac{1}{s}$	Ge-66 $\lambda = 8,5 \cdot 10^{-5} \frac{1}{s}$	Ge-67 $\lambda = 6,1 \cdot 10^{-4} \frac{1}{s}$	Ge-68 $\lambda = 3,0 \cdot 10^{-8} \frac{1}{s}$	Ge-69 $\lambda = 4,9 \cdot 10^{-6} \frac{1}{s}$	Ge-70 <i>stable</i>	Ge-71 $\lambda = 7,0 \cdot 10^{-7} \frac{1}{s}$	Ge-72 <i>stable</i>	Ge-73 <i>stable</i>
31p	Ga-61 $\lambda = 4,1 \frac{1}{s}$	Ga-62 $\lambda = 6,0 \frac{1}{s}$	Ga-63 $\lambda = 2,1 \cdot 10^{-2} \frac{1}{s}$	Ga-64 $\lambda = 4,4 \cdot 10^{-3} \frac{1}{s}$	Ga-65 $\lambda = 7,6 \cdot 10^{-4} \frac{1}{s}$	Ga-66 $\lambda = 2,0 \cdot 10^{-5} \frac{1}{s}$	Ga-67 $\lambda = 2,5 \cdot 10^{-6} \frac{1}{s}$	Ga-68 $\lambda = 1,7 \cdot 10^{-4} \frac{1}{s}$	Ga-69 <i>stable</i>	Ga-70 $\lambda = 5,5 \cdot 10^{-4} \frac{1}{s}$	Ga-71 <i>stable</i>	Ga-72 $\lambda = 1,4 \cdot 10^{-5} \frac{1}{s}$
30p	Zn-60 $\lambda = 4,8 \cdot 10^{-3} \frac{1}{s}$	Zn-61 $\lambda = 7,8 \cdot 10^{-3} \frac{1}{s}$	Zn-62 $\lambda = 2,1 \cdot 10^{-5} \frac{1}{s}$	Zn-63 $\lambda = 3,0 \cdot 10^{-4} \frac{1}{s}$	Zn-64 $\lambda = 7,8 \cdot 10^{-25} \frac{1}{s}$	Zn-65 $\lambda = 3,3 \cdot 10^{-8} \frac{1}{s}$	Zn-66 <i>stable</i>	Zn-67 <i>stable</i>	Zn-68 <i>stable</i>	Zn-69 $\lambda = 2,0 \cdot 10^{-4} \frac{1}{s}$	Zn-70 $\lambda = 1,7 \cdot 10^{-24} \frac{1}{s}$	Zn-71 $\lambda = 4,7 \cdot 10^{-3} \frac{1}{s}$
29p	Cu-59 $\lambda = 8,5 \cdot 10^{-3} \frac{1}{s}$	Cu-60 $\lambda = 4,9 \cdot 10^{-4} \frac{1}{s}$	Cu-61 $\lambda = 5,8 \cdot 10^{-5} \frac{1}{s}$	Cu-62 $\lambda = 1,2 \cdot 10^{-3} \frac{1}{s}$	Cu-63 <i>stable</i>	Cu-64 $\lambda = 1,5 \cdot 10^{-5} \frac{1}{s}$	Cu-65 <i>stable</i>	Cu-66 $\lambda = 2,3 \cdot 10^{-3} \frac{1}{s}$	Cu-67 $\lambda = 3,1 \cdot 10^{-6} \frac{1}{s}$	Cu-68 $\lambda = 2,2 \cdot 10^{-2} \frac{1}{s}$	Cu-69 $\lambda = 4,1 \cdot 10^{-3} \frac{1}{s}$	Cu-70 $\lambda = 1,6 \cdot 10^{-2} \frac{1}{s}$
28p	Ni-58 $\lambda = 5,5 \cdot 10^{-23} \frac{1}{s}$	Ni-59 $\lambda = 2,9 \cdot 10^{-13} \frac{1}{s}$	Ni-60 <i>stable</i>	Ni-61 <i>stable</i>	Ni-62 <i>stable</i>	Ni-63 $\lambda = 2,2 \cdot 10^{-10} \frac{1}{s}$	Ni-64 <i>stable</i>	Ni-65 $\lambda = 7,6 \cdot 10^{-5} \frac{1}{s}$	Ni-66 $\lambda = 3,5 \cdot 10^{-6} \frac{1}{s}$	Ni-67 $\lambda = 3,3 \cdot 10^{-2} \frac{1}{s}$	Ni-68 $\lambda = 2,4 \cdot 10^{-2} \frac{1}{s}$	Ni-69 $\lambda = 6,1 \cdot 10^{-2} \frac{1}{s}$
27p	Co-57 $\lambda = 2,9 \cdot 10^{-8} \frac{1}{s}$	Co-58 $\lambda = 1,1 \cdot 10^{-7} \frac{1}{s}$	Co-59 <i>stable</i>	Co-60 $\lambda = 4,2 \cdot 10^{-9} \frac{1}{s}$	Co-61 $\lambda = 1,2 \cdot 10^{-4} \frac{1}{s}$	Co-62 $\lambda = 7,7 \cdot 10^{-3} \frac{1}{s}$	Co-63 $\lambda = 2,5 \cdot 10^{-2} \frac{1}{s}$	Co-64 $\lambda = 2,3 \frac{1}{s}$	Co-65 $\lambda = 5,8 \cdot 10^{-1} \frac{1}{s}$	Co-66 $\lambda = 3,8 \frac{1}{s}$	Co-67 $\lambda = 1,6 \frac{1}{s}$	Co-68 $\lambda = 3,5 \frac{1}{s}$
26p	Fe-56 <i>stable</i>	Fe-57 <i>stable</i>	Fe-58 <i>stable</i>	Fe-59 $\lambda = 1,8 \cdot 10^{-7} \frac{1}{s}$	Fe-60 $\lambda = 8,4 \cdot 10^{-15} \frac{1}{s}$	Fe-61 $\lambda = 1,9 \cdot 10^{-3} \frac{1}{s}$	Fe-62 $\lambda = 1,0 \cdot 10^{-2} \frac{1}{s}$	Fe-63 $\lambda = 1,1 \cdot 10^{-1} \frac{1}{s}$	Fe-64 $\lambda = 3,5 \cdot 10^{-1} \frac{1}{s}$	Fe-65 $\lambda = 5,3 \cdot 10^{-1} \frac{1}{s}$	Fe-66 $\lambda = 1,6 \frac{1}{s}$	Fe-67 $\lambda = 1,2 \frac{1}{s}$
25p	Mn-55 <i>stable</i>	Mn-56 $\lambda = 7,5 \cdot 10^{-5} \frac{1}{s}$	Mn-57 $\lambda = 8,1 \cdot 10^{-3} \frac{1}{s}$	Mn-58 $\lambda = 2,3 \cdot 10^{-1} \frac{1}{s}$	Mn-59 $\lambda = 151 \cdot 10^{-1} \frac{1}{s}$	Mn-60 $\lambda = 1,4 \cdot 10^{-2} \frac{1}{s}$	Mn-61 $\lambda = 1,0 \frac{1}{s}$	Mn-62 $\lambda = 7,9 \cdot 10^{-1} \frac{1}{s}$	Mn-63 $\lambda = 2,4 \frac{1}{s}$	Mn-64 $\lambda = 1,1 \cdot 10^{-7} \frac{1}{s}$	Mn-65 $\lambda = 7,7 \frac{1}{s}$	Mn-66 $\lambda = 1,4 \cdot 10^3 \frac{1}{s}$
	30n	31n	32n	33n	34n	35n	36n	37n	38n	39n	40n	41n

Neutron number N