

Proton number Z

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

Neutron number N