

TABLE 2. Summary Radioactive Properties for Selected Radionuclides^a

Isotope	Half-Life	Specific Activity (Ci/g)	Decay Mode	Radiation Energy (MeV)		
				Alpha (α)	Beta (β)	Gamma (γ)
Americium-241	430 yr	3.5	α	5.5	0.052	0.033
Americium-242m	150 yr	9.8	IT	0.025	0.044	0.0051
<i>Americium-242</i>	<i>16 hr</i>	<i>820,000</i>	<i>β, EC</i>	-	<i>0.18</i>	<i>0.018</i>
Americium-243	7,400 yr	0.20	α	5.3	0.022	0.056
<i>Neptunium-239</i>	<i>2.4 days</i>	<i>230,000</i>	<i>β</i>	-	<i>0.26</i>	<i>0.17</i>
Berkelium-247	1,400 yr	1.1	α	5.6	0.061	0.11
Cadmium-109	1.3 yr	2,600	EC	-	0.083	0.026
Cadmium-113 ^c	9.3×10^{15} yr	3.4×10^{-13}	β	-	0.093	-
Cadmium-113m	14 yr	240	β	-	0.19	-
Californium-248	330 days	1,600	α	6.3	0.0060	0.0013
Californium-249	350 yr	4.1	α	5.8	0.044	0.33
Californium-250	13 yr	110	α	6.0	0.0057	0.0012
Californium-251	900 yr	1.6	α	5.8	0.20	0.13
Californium-252	2.6 yr	540	α	5.9	0.0056	0.0012
Carbon-14 ^c	5,700 yr	4.5	β	-	0.049	-
Cesium-134	2.1 yr	1,300	β	-	0.16	1.6
Cesium-135	2.3 million yr	0.0012	β	-	0.067	-
Cesium-137	30 yr	88	β	-	0.19	-
<i>Barium-137m (95%)</i>	<i>2.6 min</i>	<i>540 million</i>	<i>IT</i>	-	<i>0.065</i>	<i>0.60</i>
Chlorine-36	300,000 yr	0.033	β, EC	-	0.027	<0.001
Cobalt-57	270 days	8,600	EC	-	0.019	0.13
Cobalt-60	5.3 yr	1,100	β	-	0.097	2.5
Curium-242	160 days	3,400	α	6.1	0.010	0.0018
Curium-243	29 yr	52	α	5.8	0.14	0.13
Curium-244	18 yr	82	α	5.8	0.086	0.0017
Curium-245	8,500 yr	0.17	α	5.4	0.065	0.096
Curium-246	4,700 yr	0.31	α	5.4	0.0080	0.0015
Curium-247	16 million yr	0.000094	α	4.9	0.021	0.32
<i>Plutonium-243</i>	<i>5.0 hr</i>	<i>2.6 million</i>	<i>β</i>	-	<i>0.17</i>	<i>0.026</i>
Curium-248	340,000 yr	0.0043	α	4.7	0.0060	0.0012
Curium-250	6,900 yr	0.21	α, β	1.3	0.0016	-
<i>Plutonium-246 (25%)</i>	<i>11 days</i>	<i>49,000</i>	<i>β</i>	-	<i>0.13</i>	<i>0.14</i>
<i>Berkelium-250 (14%)</i>	<i>3.2 hr</i>	<i>3.9 million</i>	<i>β</i>	-	<i>0.29</i>	<i>0.89</i>
<i>Americium-246 (25%)</i>	<i>39 min</i>	<i>20 million</i>	<i>β</i>	-	<i>0.66</i>	<i>0.70</i>
Europium-150	34 yr	70	EC	-	0.044	1.5
Europium-152	13 yr	180	β, EC	-	0.14	1.2
Europium-154	8.8 yr	270	β	-	0.29	1.2
Europium-155	5.0 yr	470	β	-	0.063	0.061
Iodine-129	16 million yr	0.00018	β	-	0.064	0.025
Iodine-131	8.0 days	130,000	β	-	0.19	0.38
Iridium-192	74 days	9,200	β, EC	-	0.22	0.82
Iridium-192m	240 yr	7.8	IT	-	-	0.16

Isotope	Half-Life	Specific Activity (Ci/g)	Decay Mode	Radiation Energy (MeV)		
				Alpha (α)	Beta (β)	Gamma (γ)
Iridium-194m	170 days	4,000	β	-	0.16	2.3
Krypton-81	210,000 yr	0.021	EC	-	0.0051	0.012
Krypton-85	11 yr	400	β	-	0.25	0.0022
Neptunium-235	1.1 yr	1,400	EC	<0.001	0.010	0.0071
Neptunium-236	120,000 yr	0.013	β , EC	-	0.21	0.14
<i>Plutonium-236 (9%)</i>	<i>2.9 yr</i>	<i>540</i>	α	<i>5.8</i>	<i>0.013</i>	<i>0.0021</i>
Neptunium-237	2.1 million yr	0.00071	α	4.8	0.070	0.035
<i>Protactinium-233</i>	<i>27 days</i>	<i>21,000</i>	β	-	<i>0.20</i>	<i>0.20</i>
Nickel-59	75,000 yr	0.082	EC	-	0.0046	0.0024
Nickel-63	96 yr	60	β	-	0.17	-
Plutonium-236	2.9 yr	540	α	5.8	0.013	0.0021
Plutonium-238	88 yr	17	α	5.5	0.011	0.0018
Plutonium-239	24,000 yr	0.063	α	5.1	0.0067	<0.001
Plutonium-240	6,500 yr	0.23	α	5.2	0.011	0.0017
Plutonium-241	14 yr	100	β	<0.001	0.0052	<0.001
Plutonium-242	380,000 yr	0.0040	α	4.9	0.0087	0.0014
Plutonium-244	83 million yr	0.000018	α	4.6	0.0071	0.0012
<i>Uranium-240</i>	<i>14 hr</i>	<i>940,000</i>	β	-	<i>0.14</i>	<i>0.0076</i>
<i>Neptunium-240m</i>	<i>7.4 min</i>	<i>110 million</i>	β	-	<i>0.68</i>	<i>0.34</i>
Polonium-208	2.9 yr	590	α	5.1	<0.001	<0.001
Polonium-208	100 yr	17	α	4.9	<0.001	<0.001
Potassium-40 ^e	1.3 billion yr	0.0000071	β , EC	-	0.52	0.16
Protactinium-231 ^e	33,000 yr	0.048	α	5.0	0.065	0.048
<i>Actinium-227^e</i>	<i>22 yr</i>	<i>73</i>	α, β	<i>0.068</i>	<i>0.016</i>	<i><0.001</i>
<i>Thorium-227^e (99%)</i>	<i>19 days</i>	<i>31,000</i>	α	<i>5.9</i>	<i>0.053</i>	<i>0.11</i>
<i>Francium-223^e (1%)</i>	<i>22 min</i>	<i>39 million</i>	β	-	<i>0.40</i>	<i>0.059</i>
<i>Radium-223^e</i>	<i>11 days</i>	<i>52,000</i>	α	<i>5.7</i>	<i>0.076</i>	<i>0.13</i>
<i>Radon-219^e</i>	<i>4.0 sec</i>	<i>13 billion</i>	α	<i>6.8</i>	<i>0.0063</i>	<i>0.056</i>
<i>Polonium-215^e</i>	<i>0.0018 sec</i>	<i>30 trillion</i>	α	<i>7.4</i>	<0.001	<0.001
<i>Lead-211^e</i>	<i>36 min</i>	<i>25 million</i>	β	-	<i>0.46</i>	<i>0.051</i>
<i>Bismuth-211^e</i>	<i>2.1 min</i>	<i>420 million</i>	α	<i>6.6</i>	<i>0.010</i>	<i>0.047</i>
<i>Thallium-207^e</i>	<i>4.8 min</i>	<i>190 million</i>	β	-	<i>0.49</i>	<i>0.0022</i>
Radium-226 ^e	1600 yr	1.0	α	4.8	0.0036	0.0067
<i>Radon-222^e</i>	<i>3.8 days</i>	<i>160,000</i>	α	<i>5.5</i>	<0.001	<0.001
<i>Polonium-218^e</i>	<i>3.1 min</i>	<i>290 million</i>	α	<i>6.0</i>	<0.001	<0.001
<i>Lead-214^e</i>	<i>27 min</i>	<i>33 million</i>	β	-	<i>0.29</i>	<i>0.25</i>
<i>Bismuth-214^e</i>	<i>20 min</i>	<i>45 million</i>	β	-	<i>0.66</i>	<i>1.5</i>
<i>Polonium-214^e</i>	<i>0.00016 sec</i>	<i>330 trillion</i>	α	<i>7.7</i>	<0.001	<0.001
<i>Lead-210^e</i>	<i>22 yr</i>	<i>77</i>	β	-	<i>0.038</i>	<i>0.0048</i>
<i>Bismuth-210^e</i>	<i>5.0 days</i>	<i>130,000</i>	β	-	<i>0.39</i>	-
<i>Polonium-210^e</i>	<i>140 days</i>	<i>4,500</i>	α	<i>5.3</i>	<0.001	<0.001
Radium-228 ^e	5.8 yr	280	β	-	0.017	<0.001
<i>Actinium-228^e</i>	<i>6.1 hr</i>	<i>2.3 million</i>	β	-	<i>0.48</i>	<i>0.97</i>

Isotope	Half-Life	Specific Activity (Ci/g)	Decay Mode	Radiation Energy (MeV)		
				Alpha (α)	Beta (β)	Gamma (γ)
<i>Thorium-228^e</i>	<i>1.9 yr</i>	<i>830</i>	<i>α</i>	<i>5.4</i>	<i>0.021</i>	<i>0.0033</i>
<i>Radium-224^e</i>	<i>3.7 days</i>	<i>160,000</i>	<i>α</i>	<i>5.7</i>	<i>0.0022</i>	<i>0.010</i>
<i>Radon-220^e</i>	<i>56 sec</i>	<i>930 million</i>	<i>α</i>	<i>6.3</i>	<i><0.001</i>	<i><0.001</i>
<i>Polonium-216^e</i>	<i>0.15 sec</i>	<i>350 billion</i>	<i>α</i>	<i>6.8</i>	<i><0.001</i>	<i><0.001</i>
<i>Lead-212^e</i>	<i>11 hr</i>	<i>1.4 million</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.18</i>	<i>0.15</i>
<i>Bismuth-212^e</i>	<i>61 min</i>	<i>15 million</i>	<i>α, β</i>	<i>2.2</i>	<i>0.47</i>	<i>0.19</i>
<i>Polonium-212^e (64%)</i>	<i>0.00000031 sec</i>	<i>180,000 trillion</i>	<i>α</i>	<i>8.8</i>	<i>-</i>	<i>-</i>
<i>Thallium-208^e (36%)</i>	<i>3.1 min</i>	<i>300 million</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.60</i>	<i>3.4</i>
<i>Samarium-146</i>	<i>100,000,000 yr</i>	<i>0.000024</i>	<i>α</i>	<i>2.5</i>	<i>-</i>	<i>-</i>
<i>Samarium-151</i>	<i>90 yr</i>	<i>27</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.020</i>	<i><0.001</i>
<i>Selenium-79</i>	<i>650,000 yr</i>	<i>0.070</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.056</i>	<i>-</i>
<i>Strontium-90</i>	<i>29 yr</i>	<i>140</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.20</i>	<i>-</i>
<i>Yttrium-90</i>	<i>64 hr</i>	<i>550,000</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.94</i>	<i><0.001</i>
<i>Technetium-97</i>	<i>2.6 million</i>	<i>0.0014</i>	<i>EC</i>	<i>-</i>	<i>0.0056</i>	<i>0.011</i>
<i>Technetium-98</i>	<i>4.2 million</i>	<i>0.00088</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.16</i>	<i>1.4</i>
<i>Technetium-99</i>	<i>210,000</i>	<i>0.017</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.10</i>	<i>-</i>
<i>Thorium-229</i>	<i>7,300 yr</i>	<i>0.22</i>	<i>α</i>	<i>4.9</i>	<i>0.12</i>	<i>0.096</i>
<i>Radium-225</i>	<i>15 days</i>	<i>40,000</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.11</i>	<i>0.014</i>
<i>Actinium-225</i>	<i>10 days</i>	<i>59,000</i>	<i>α</i>	<i>5.8</i>	<i>0.022</i>	<i>0.018</i>
<i>Francium-221</i>	<i>4.8 min</i>	<i>180 million</i>	<i>α</i>	<i>6.3</i>	<i>0.010</i>	<i>0.031</i>
<i>Astatine-217</i>	<i>0.032 sec</i>	<i>1.6 trillion</i>	<i>α</i>	<i>7.1</i>	<i><0.001</i>	<i><0.001</i>
<i>Bismuth-213</i>	<i>46 min</i>	<i>20 million</i>	<i>α, β</i>	<i>0.13</i>	<i>0.44</i>	<i>0.13</i>
<i>Polonium-213 (98%)</i>	<i>0.0000042 sec</i>	<i>13,000 trillion</i>	<i>α</i>	<i>8.4</i>	<i>-</i>	<i>-</i>
<i>Thallium-209 (2%)</i>	<i>2.2 min</i>	<i>410 million</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.69</i>	<i>2.0</i>
<i>Lead-209</i>	<i>3.3 hr</i>	<i>4.7 million</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.20</i>	<i>-</i>
<i>Thorium-230^e</i>	<i>77,000 yr</i>	<i>0.020</i>	<i>α</i>	<i>4.7</i>	<i>0.015</i>	<i>0.0016</i>
<i>Thorium-232^e</i>	<i>14 billion yr</i>	<i>0.00000011</i>	<i>α</i>	<i>4.0</i>	<i>0.012</i>	<i>0.0013</i>
<i>Tin-121m</i>	<i>55 yr</i>	<i>54</i>	<i>β, IT</i>	<i>-</i>	<i>0.035</i>	<i>0.0049</i>
<i>Tin-121 (78%)</i>	<i>27 hr</i>	<i>970,000</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.11</i>	<i>-</i>
<i>Tin-126</i>	<i>250,000 yr</i>	<i>0.029</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.17</i>	<i>0.057</i>
<i>Antimony-126</i>	<i>12 days</i>	<i>85,000</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.28</i>	<i>2.8</i>
<i>Tritium (H-3)^e</i>	<i>12 yr</i>	<i>9,800</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.0057</i>	<i>-</i>
<i>Uranium-232</i>	<i>72 hr</i>	<i>22</i>	<i>α</i>	<i>5.3</i>	<i>0.017</i>	<i>0.0022</i>
<i>Uranium-233</i>	<i>160,000 yr</i>	<i>0.0098</i>	<i>α</i>	<i>4.8</i>	<i>0.0061</i>	<i>0.0013</i>
<i>Uranium-234^e</i>	<i>240,000 yr</i>	<i>0.0063</i>	<i>α</i>	<i>4.8</i>	<i>0.013</i>	<i>0.0017</i>
<i>Uranium-235^e</i>	<i>700 million yr</i>	<i>0.0000022</i>	<i>α</i>	<i>4.4</i>	<i>0.049</i>	<i>0.16</i>
<i>Thorium-231^e</i>	<i>26 hr</i>	<i>540,000</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.17</i>	<i>0.026</i>
<i>Uranium-236</i>	<i>23 million yr</i>	<i>0.000065</i>	<i>α</i>	<i>4.5</i>	<i>0.011</i>	<i>0.0016</i>
<i>Uranium-238ⁿ</i>	<i>4.5 billion yr</i>	<i>0.00000034</i>	<i>α</i>	<i>4.2</i>	<i>0.010</i>	<i>0.0014</i>
<i>Thorium-234^e</i>	<i>24 days</i>	<i>23,000</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.060</i>	<i>0.0093</i>
<i>Protactinium-234m^e</i>	<i>1.2 min</i>	<i>690 million</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.82</i>	<i>0.012</i>
<i>Zirconium-93</i>	<i>1.5 million yr</i>	<i>0.0025</i>	<i>β</i>	<i>-</i>	<i>0.020</i>	<i>-</i>

Isotope	Half-Life	Specific Activity (Ci/g)	Decay Mode	Radiation Energy (MeV)		
				Alpha (α)	Beta (β)	Gamma (γ)
<i>Niobium-93m</i>	14 yr	290	IT	-	0.028	0.0019

^a This table summarizes key radioactive properties of selected radionuclides and their associated decay products, which are indicated in italics. An “e” indicates the isotope exists naturally in the environment. A dash means the entry is not applicable, EC = electron capture, IT = isomeric transition, Ci = curie, g = gram, and MeV = million electron volts. Values are given to two significant figures. See the radionuclide-specific fact sheets for further information, and the companion fact sheet on *Radioactive Properties, Internal Distribution, and Risk Coefficients* for an explanation of terms and interpretation of radiation energies.