H 57.15 Concentrations in effluents to unrestricted areas. (1) A user of a radiation installation shall not possess, use or transfer radioactive material so as to release to an unrestricted area radioisotopes in concentrations which exceed the limits specified in Appendix D, Table II of this part. For purposes of this section concentrations may be averaged over a period not greater than one year.

(2) For the purposes of this section the concentration limits in Appendix D, Table II of this part shall apply at the boundary of the restricted area. The concentration of radioactive material discharged through a stack, pipe or similar conduit may be determined with respect to the point where the material leaves the conduit. If the conduit discharges within the restricted area, the concentration at the boundary may be determined by applying appropriate factors for dilution, dispersion, or decay between the point of discharge and the boundary.

(3) In addition to limiting concentrations in effluent streams the department may limit quantities of radioactive materials released in air or water during a specified period of time if it appears that the daily intake of radioactive material from air, water, or food by a suitable sample of an exposed population group, averaged over a period not exceeding one year, would otherwise exceed the daily intake resulting from continuous exposure to air or water containing one-third the concentration of radioactive materials specified in Appendix D, Table II of this section.

STANDARDS FOR PROTECTION AGAINST RADIATION
APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background
(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope[1]		Table I		Table II	
			Column 1	Column 2	Column 1	Column 2
			Air (μc/ml)	Water (μc/ml)	Air (μc/ml)	Water (μc/ml)
Actinium (89)	Ac 227	S	2×10^{-12}	6×10^{-5}	8×10^{-14}	2×10^{-6}
		I	3×10^{-11}	9×10^{-3}	9×10^{-13}	3×10^{-4}
	Ac 228	S	8×10^{-8}	3×10^{-3}	3×10^{-9}	9×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	3×10^{-3}	6×10^{-10}	9×10^{-5}
Americium (95)	Am 241	S	6×10^{-12}	1×10^{-4}	2×10^{-13}	4×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	4×10^{-12}	2×10^{-5}
	Am 242m	S	6×10^{-12}	1×10^{-4}	2×10^{-13}	4×10^{-6}
		I	3×10^{-10}	3×10^{-3}	9×10^{-12}	9×10^{-5}
	Am 242	S	4×10^{-8}	4×10^{-3}	1×10^{-9}	1×10^{-4}
		I	5×10^{-8}	4×10^{-3}	2×10^{-9}	1×10^{-4}
	Am 243	S	6×10^{-12}	1×10^{-4}	2×10^{-13}	4×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	Am 244	S	4×10^{-6}	1×10^{-1}	1×10^{-7}	5×10^{-3}
		I	2×10^{-5}	1×10^{-1}	8×10^{-7}	5×10^{-3}
Antimony (51)	Sb 122	S	2×10^{-7}	8×10^{-4}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	8×10^{-4}	5×10^{-9}	3×10^{-5}
	Sb 124	S	2×10^{-7}	7×10^{-4}	5×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	7×10^{-4}	7×10^{-10}	2×10^{-5}
	Sb 125	S	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	3×10^{-8}	3×10^{-3}	9×10^{-10}	1×10^{-4}
Argon (18)	A 37	Sub[2]	6×10^{-3}	----------	1×10^{-4}	----------
	A 41	Sub	2×10^{-6}	----------	4×10^{-8}	----------
Arsenic (33)	As 73	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	7×10^{-8}	5×10^{-4}
		I	4×10^{-7}	1×10^{-2}	1×10^{-8}	5×10^{-4}
	As 74	S	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	5×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	2×10^{-3}	4×10^{-9}	5×10^{-5}
	As 76	S	1×10^{-7}	6×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	6×10^{-4}	3×10^{-9}	2×10^{-5}

STANDARDS FOR PROTECTION AGAINST RADIATION
APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background
(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope[1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
	As 77	S	5×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	8×10^{-5}
		I	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	8×10^{-5}
Astatine (85)	At 211	S	7×10^{-9}	5×10^{-5}	2×10^{-10}	2×10^{-6}
		I	3×10^{-8}	2×10^{-3}	1×10^{-9}	7×10^{-5}
Barium (56)	Ba 131	S	1×10^{-6}	5×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	4×10^{-7}	5×10^{-3}	1×10^{-8}	2×10^{-4}
	Ba 140	S	1×10^{-7}	8×10^{-4}	4×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	4×10^{-8}	7×10^{-4}	1×10^{-9}	2×10^{-5}
Berkelium (97)	Bk 249	S	9×10^{-10}	2×10^{-2}	3×10^{-11}	6×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	2×10^{-2}	4×10^{-9}	6×10^{-4}
	Bk 250	S	1×10^{-7}	6×10^{-3}	5×10^{-9}	2×10^{-4}
		I	1×10^{-6}	6×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
Beryllium (4)	Be 7	S	6×10^{-6}	5×10^{-2}	2×10^{-7}	2×10^{-3}
		I	1×10^{-6}	5×10^{-2}	4×10^{-8}	2×10^{-3}
Bismuth (83)	Bi 206	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	1×10^{-3}	5×10^{-9}	4×10^{-5}
	Bi 207	S	2×10^{-7}	2×10^{-3}	6×10^{-9}	6×10^{-5}
		I	1×10^{-8}	2×10^{-3}	5×10^{-10}	6×10^{-5}
	Bi 210	S	6×10^{-9}	1×10^{-3}	2×10^{-10}	4×10^{-5}
		I	6×10^{-9}	1×10^{-3}	2×10^{-10}	4×10^{-5}
	Bi 212	S	1×10^{-7}	1×10^{-2}	3×10^{-9}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-2}	7×10^{-9}	4×10^{-4}
Bromine (35)	Br 82	S	1×10^{-6}	8×10^{-3}	4×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	4×10^{-5}
Cadmium (48)	Cd 109	S	5×10^{-8}	5×10^{-3}	2×10^{-9}	2×10^{-4}
		I	7×10^{-8}	5×10^{-3}	3×10^{-9}	2×10^{-4}
	Cd 115m	S	4×10^{-8}	7×10^{-4}	1×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	4×10^{-8}	7×10^{-4}	1×10^{-9}	3×10^{-5}
	Cd 115	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	4×10^{-5}
Calcium (20)	Ca 45	S	3×10^{-8}	3×10^{-4}	1×10^{-9}	9×10^{-6}
		I	1×10^{-7}	5×10^{-3}	4×10^{-9}	2×10^{-4}
	Ca 47	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	5×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
Californium (98)	Cf 249	S	2×10^{-12}	1×10^{-4}	5×10^{-14}	4×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	7×10^{-4}	3×10^{-12}	2×10^{-5}
	Cf 250	S	5×10^{-12}	4×10^{-4}	2×10^{-13}	1×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	7×10^{-4}	3×10^{-12}	3×10^{-5}
	Cf 251	S	2×10^{-12}	1×10^{-4}	6×10^{-14}	4×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	3×10^{-12}	3×10^{-5}
	Cf 252	S	2×10^{-11}	7×10^{-4}	7×10^{-13}	2×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	7×10^{-4}	4×10^{-12}	2×10^{-5}
	Cf 253	S	8×10^{-10}	4×10^{-3}	3×10^{-11}	1×10^{-4}
		I	8×10^{-10}	4×10^{-3}	3×10^{-11}	1×10^{-4}
	Cf 254	S	5×10^{-12}	4×10^{-6}	2×10^{-13}	1×10^{-7}
		I	5×10^{-12}	4×10^{-6}	2×10^{-13}	1×10^{-7}
Carbon (6)	C 14	S	4×10^{-6}	2×10^{-2}	1×10^{-7}	8×10^{-4}
	(CO_2)	Sub	5×10^{-5}	----------	1×10^{-6}	----------
Cerium (58)	Ce 141	S	4×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	9×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	3×10^{-3}	5×10^{-9}	9×10^{-5}
	Ce 143	S	3×10^{-7}	1×10^{-3}	9×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	7×10^{-9}	4×10^{-5}
	Se 144	S	1×10^{-8}	3×10^{-4}	3×10^{-10}	1×10^{-5}
		I	6×10^{-9}	3×10^{-4}	2×10^{-10}	1×10^{-5}
Cesium (55)	Cs 131	S	1×10^{-5}	7×10^{-2}	4×10^{-7}	2×10^{-3}
		I	3×10^{-6}	3×10^{-2}	1×10^{-7}	9×10^{-4}
	Cs 134m	S	4×10^{-5}	2×10^{-1}	1×10^{-6}	6×10^{-3}
		I	6×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	1×10^{-3}
	Cs 134	S	4×10^{-8}	3×10^{-4}	1×10^{-9}	9×10^{-6}
		I	1×10^{-8}	1×10^{-3}	4×10^{-10}	4×10^{-5}
	Cs 135	S	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	9×10^{-8}	7×10^{-3}	3×10^{-9}	2×10^{-4}
	Cs 136	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	9×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	2×10^{-3}	6×10^{-9}	6×10^{-5}
	Cs 137	S	6×10^{-8}	4×10^{-4}	2×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	1×10^{-8}	1×10^{-3}	5×10^{-10}	4×10^{-5}
Chlorine (17)	Cl 36	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	8×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	2×10^{-3}	8×10^{-10}	6×10^{-5}

STANDARDS FOR PROTECTION AGAINST RADIATION
APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background
(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope[1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
	Cl 38	S	3×10^{-6}	1×10^{-2}	9×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-6}	1×10^{-2}	7×10^{-8}	4×10^{-4}
Chromium (24)	Cr 51	S	1×10^{-5}	5×10^{-2}	4×10^{-7}	2×10^{-3}
		I	2×10^{-6}	5×10^{-2}	8×10^{-8}	2×10^{-3}
Cobalt (27)	Co 57	S	3×10^{-6}	2×10^{-2}	1×10^{-7}	5×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-2}	6×10^{-9}	4×10^{-4}
	Co 58m	S	2×10^{-5}	8×10^{-2}	6×10^{-7}	3×10^{-3}
		I	9×10^{-6}	6×10^{-2}	3×10^{-7}	2×10^{-3}
	Co 58	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	5×10^{-8}	3×10^{-3}	2×10^{-9}	9×10^{-5}
	Co 60	S	3×10^{-7}	1×10^{-3}	1×10^{-8}	5×10^{-5}
		I	9×10^{-9}	1×10^{-3}	3×10^{-10}	3×10^{-5}
Copper (29)	Cu 64	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	7×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	1×10^{-6}	6×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
Curium (96)	Cm 242	S	1×10^{-10}	7×10^{-4}	4×10^{-12}	2×10^{-5}
		I	2×10^{-10}	7×10^{-4}	6×10^{-12}	3×10^{-5}
	Cm 243	S	6×10^{-12}	1×10^{-4}	2×10^{-13}	5×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	7×10^{-4}	3×10^{-12}	2×10^{-5}
	Cm 244	S	9×10^{-12}	2×10^{-4}	3×10^{-13}	7×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	3×10^{-12}	3×10^{-5}
	Cm 245	S	5×10^{-12}	1×10^{-4}	2×10^{-13}	4×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	Cm 246	S	5×10^{-12}	1×10^{-4}	2×10^{-13}	4×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	Cm 247	S	5×10^{-12}	1×10^{-4}	2×10^{-13}	4×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	6×10^{-4}	4×10^{-12}	2×10^{-5}
	Cm 248	S	6×10^{-13}	1×10^{-5}	2×10^{-14}	4×10^{-7}
		I	1×10^{-11}	4×10^{-5}	4×10^{-13}	1×10^{-6}
	Cm 249	S	1×10^{-5}	6×10^{-2}	4×10^{-7}	2×10^{-3}
		I	1×10^{-5}	6×10^{-2}	4×10^{-7}	2×10^{-3}
Dysprosium (66)	Dy 165	S	3×10^{-6}	1×10^{-2}	9×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-6}	1×10^{-2}	7×10^{-8}	4×10^{-4}
	Dy 166	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	7×10^{-9}	4×10^{-5}
Einsteinium (99)	Es 253	S	8×10^{-10}	7×10^{-4}	3×10^{-11}	2×10^{-5}
		I	6×10^{-10}	7×10^{-4}	2×10^{-11}	2×10^{-5}
	Es 254m	S	5×10^{-9}	5×10^{-4}	2×10^{-10}	2×10^{-5}
		I	6×10^{-9}	5×10^{-4}	2×10^{-10}	2×10^{-5}
	Es 254	S	2×10^{-11}	4×10^{-4}	6×10^{-13}	1×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	4×10^{-4}	4×10^{-12}	1×10^{-5}
	Es 255	S	5×10^{-10}	8×10^{-4}	2×10^{-11}	3×10^{-5}
		I	4×10^{-10}	8×10^{-4}	1×10^{-11}	3×10^{-5}
Erbium (68)	Er 169	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	9×10^{-5}
		I	4×10^{-7}	3×10^{-3}	1×10^{-8}	9×10^{-5}
	Er 171	S	7×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Europium (63)	Eu 152 (T/2 = 9.2 hrs)	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
	Eu 152 (T/2 = 13 yrs)	S	1×10^{-8}	2×10^{-3}	4×10^{-10}	8×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	2×10^{-3}	6×10^{-10}	8×10^{-5}
	Eu 154	S	4×10^{-9}	6×10^{-4}	1×10^{-10}	2×10^{-5}
		I	7×10^{-9}	6×10^{-4}	2×10^{-10}	2×10^{-5}
	Eu 155	S	9×10^{-8}	6×10^{-3}	3×10^{-9}	2×10^{-4}
		I	7×10^{-8}	6×10^{-3}	3×10^{-9}	2×10^{-4}
Fermium (100)	Fm 254	S	6×10^{-8}	4×10^{-3}	2×10^{-9}	1×10^{-4}
		I	7×10^{-8}	4×10^{-3}	2×10^{-9}	1×10^{-4}
	Fm 255	S	2×10^{-8}	1×10^{-3}	6×10^{-10}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-8}	1×10^{-3}	4×10^{-10}	3×10^{-5}
	Fm 256	S	3×10^{-9}	3×10^{-5}	1×10^{-10}	9×10^{-7}
		I	2×10^{-9}	3×10^{-5}	6×10^{-11}	9×10^{-7}
Fluorine (9)	F 18	S	5×10^{-6}	2×10^{-2}	2×10^{-7}	8×10^{-4}
		I	3×10^{-6}	1×10^{-2}	9×10^{-8}	5×10^{-4}
Gadolinium (64)	Gd 153	S	2×10^{-7}	6×10^{-3}	8×10^{-9}	2×10^{-4}
		I	9×10^{-8}	6×10^{-3}	3×10^{-9}	2×10^{-4}
	Gd 159	S	5×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	8×10^{-5}
		I	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	8×10^{-5}
Gallium (31)	Ga 72	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	4×10^{-5}

STANDARDS FOR PROTECTION AGAINST RADIATION
APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background
(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope[1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
Germanium (32)	Ge 71	S	1×10^{-5}	5×10^{-2}	4×10^{-7}	2×10^{-3}
		I	6×10^{-6}	5×10^{-2}	2×10^{-7}	2×10^{-3}
Gold (79)	Au 196	S	1×10^{-6}	5×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	6×10^{-7}	4×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
	Au 198	S	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	5×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	5×10^{-5}
	Au 199	S	1×10^{-6}	5×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
Hafnium (72)	Hf 181	S	4×10^{-8}	2×10^{-3}	1×10^{-9}	7×10^{-5}
		I	7×10^{-8}	2×10^{-3}	3×10^{-9}	7×10^{-5}
Holmium (67)	Ho 166	S	2×10^{-7}	9×10^{-4}	7×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	9×10^{-4}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
Hydrogen (1)	H3	S	5×10^{-6}	1×10^{-1}	2×10^{-7}	3×10^{-3}
		I	5×10^{-6}	1×10^{-1}	2×10^{-7}	3×10^{-3}
		Sub	2×10^{-3}	----------	4×10^{-5}	----------
Indium (49)	In 113m	S	8×10^{-6}	4×10^{-2}	3×10^{-7}	1×10^{-3}
		I	7×10^{-6}	4×10^{-2}	2×10^{-7}	1×10^{-3}
	In 114m	S	1×10^{-7}	5×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	5×10^{-4}	7×10^{-10}	2×10^{-5}
	In 115m	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	8×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-6}	1×10^{-2}	6×10^{-8}	4×10^{-4}
	In 115	S	2×10^{-7}	3×10^{-3}	9×10^{-9}	9×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	3×10^{-3}	1×10^{-9}	9×10^{-5}
Iodine (53)	I 125	S	5×10^{-9}	4×10^{-5}	8×10^{-11}	2×10^{-7}
		I	2×10^{-7}	6×10^{-3}	6×10^{-9}	2×10^{-4}
	I 126	S	8×10^{-9}	5×10^{-5}	9×10^{-11}	3×10^{-7}
		I	3×10^{-7}	3×10^{-3}	1×10^{-8}	9×10^{-5}
	I 129	S	2×10^{-9}	1×10^{-5}	2×10^{-11}	6×10^{-8}
		I	7×10^{-8}	6×10^{-3}	2×10^{-9}	2×10^{-4}
	I 131	S	9×10^{-9}	6×10^{-5}	1×10^{-10}	3×10^{-7}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
	I 132	S	2×10^{-7}	2×10^{-3}	3×10^{-9}	8×10^{-6}
		I	9×10^{-7}	5×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
	I 133	S	3×10^{-8}	2×10^{-4}	4×10^{-10}	1×10^{-6}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	7×10^{-9}	4×10^{-5}
	I 134	S	5×10^{-7}	4×10^{-3}	6×10^{-9}	2×10^{-5}
Iodine (53)	I 134	I	3×10^{-6}	2×10^{-2}	1×10^{-7}	6×10^{-4}
	I 135	S	1×10^{-7}	7×10^{-4}	1×10^{-9}	4×10^{-6}
		I	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	7×10^{-5}
Iridium (77)	Ir 190	S	1×10^{-6}	6×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	4×10^{-7}	5×10^{-3}	1×10^{-8}	2×10^{-4}
	Ir 192	S	1×10^{-7}	1×10^{-3}	4×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	1×10^{-3}	9×10^{-10}	4×10^{-5}
	Ir 194	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	9×10^{-4}	5×10^{-9}	3×10^{-5}
Iron (26)	Fe 55	S	9×10^{-7}	2×10^{-2}	3×10^{-8}	8×10^{-4}
		I	1×10^{-6}	7×10^{-2}	3×10^{-8}	2×10^{-3}
	Fe 59	S	1×10^{-7}	2×10^{-3}	5×10^{-9}	6×10^{-5}
		I	5×10^{-8}	2×10^{-3}	2×10^{-9}	5×10^{-5}
Krypton (36)	Kr 85m	Sub	6×10^{-6}	----------	1×10^{-7}	----------
	Kr 85	Sub	1×10^{-5}	----------	3×10^{-7}	----------
	Kr 87	Sub	1×10^{-6}	----------	2×10^{-8}	----------
	Kr 88	Sub	1×10^{-6}	----------	2×10^{-8}	----------
Lanthanum (57)	La 140	S	2×10^{-7}	7×10^{-4}	5×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	7×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
Lead (82)	Pb 203	S	3×10^{-6}	1×10^{-2}	9×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-6}	1×10^{-2}	6×10^{-8}	4×10^{-4}
	Pb 210	S	1×10^{-10}	4×10^{-6}	4×10^{-12}	1×10^{-7}
		I	2×10^{-10}	5×10^{-3}	8×10^{-12}	2×10^{-4}
	Pb 212	S	2×10^{-8}	6×10^{-4}	6×10^{-10}	2×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	5×10^{-4}	7×10^{-10}	2×10^{-5}
Lutetium (71)	Lu 177	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Manganese (25)	Mn 52	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	7×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	9×10^{-4}	5×10^{-9}	3×10^{-5}
	Mn 54	S	4×10^{-7}	4×10^{-3}	1×10^{-9}	1×10^{-4}
		I	4×10^{-8}	3×10^{-3}	1×10^{-9}	1×10^{-4}
	Mn 56	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}

STANDARDS FOR PROTECTION AGAINST RADIATION
APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background
(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope[1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
Mercury (80)	Hg 197m	S	7×10^{-7}	6×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	8×10^{-7}	5×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
	Hg 197	S	1×10^{-6}	9×10^{-3}	4×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	3×10^{-6}	1×10^{-2}	9×10^{-8}	5×10^{-4}
	Hg 203	S	7×10^{-8}	5×10^{-4}	2×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	3×10^{-3}	4×10^{-9}	1×10^{-4}
Molybdenum (42)	Mo 99	S	7×10^{-7}	5×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	7×10^{-9}	4×10^{-5}
Neodymium (60)	Nd 144	S	8×10^{-11}	2×10^{-3}	3×10^{-12}	7×10^{-5}
		I	3×10^{-10}	2×10^{-3}	1×10^{-11}	8×10^{-5}
	Nd 147	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	2×10^{-3}	8×10^{-9}	6×10^{-5}
	Nd 149	S	2×10^{-6}	8×10^{-3}	6×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	1×10^{-3}	8×10^{-3}	5×10^{-8}	3×10^{-4}
Neptunium (93)	Np 237	S	4×10^{-12}	9×10^{-5}	1×10^{-13}	3×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	9×10^{-4}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	Np 239	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	7×10^{-7}	4×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Nickel (28)	Ni 59	S	5×10^{-7}	6×10^{-3}	2×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	8×10^{-7}	6×10^{-2}	3×10^{-8}	2×10^{-3}
	Ni 63	S	6×10^{-8}	8×10^{-4}	2×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-2}	1×10^{-8}	7×10^{-4}
	Ni 65	S	9×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Niobium (Columbium) (41)	Nb 93m	S	1×10^{-7}	1×10^{-2}	4×10^{-9}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-2}	5×10^{-9}	4×10^{-4}
	Nb 95	S	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	3×10^{-3}	3×10^{-9}	1×10^{-4}
	Nb 97	S	6×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	9×10^{-4}
		I	5×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	9×10^{-4}
Osmium (76)	Os 185	S	5×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	7×10^{-5}
		I	5×10^{-8}	2×10^{-3}	2×10^{-9}	7×10^{-5}
	Os 191m	S	2×10^{-5}	7×10^{-2}	6×10^{-7}	3×10^{-3}
		I	9×10^{-6}	7×10^{-2}	3×10^{-7}	2×10^{-3}
	Os 191	S	1×10^{-6}	5×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	4×10^{-7}	5×10^{-3}	1×10^{-8}	2×10^{-4}
	Os 193	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-3}	9×10^{-9}	5×10^{-5}
Palladium (46)	Pd 103	S	1×10^{-6}	1×10^{-2}	5×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	7×10^{-7}	8×10^{-3}	3×10^{-8}	3×10^{-4}
	Pd 109	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	9×10^{-5}
		I	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	7×10^{-5}
Phosphorus (15)	P 32	S	7×10^{-8}	5×10^{-4}	2×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	8×10^{-8}	7×10^{-4}	3×10^{-9}	2×10^{-5}
Platinum (78)	Pt 191	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
	Pt 193m	S	7×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	1×10^{-3}
		I	5×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	1×10^{-3}
	Pt 197m	S	6×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	1×10^{-3}
		I	5×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	9×10^{-4}
	Pt 197	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Plutonium (94)	Pu 238	S	2×10^{-12}	1×10^{-4}	7×10^{-14}	5×10^{-4}
		I	3×10^{-11}	8×10^{-4}	1×10^{-12}	3×10^{-5}
	Pu 239	S	2×10^{-12}	1×10^{-4}	6×10^{-14}	5×10^{-6}
		I	4×10^{-11}	8×10^{-4}	1×10^{-12}	3×10^{-5}
	Pu 240	S	2×10^{-12}	1×10^{-4}	6×10^{-14}	5×10^{-6}
		I	4×10^{-11}	8×10^{-4}	1×10^{-12}	3×10^{-5}
	Pu 241	S	9×10^{-11}	7×10^{-3}	3×10^{-12}	2×10^{-4}
		I	4×10^{-8}	4×10^{-2}	1×10^{-9}	1×10^{-3}
	Pu 242	S	2×10^{-12}	1×10^{-4}	6×10^{-14}	5×10^{-6}
		I	4×10^{-11}	9×10^{-4}	1×10^{-12}	3×10^{-5}
	Pu 243	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	6×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	2×10^{-6}	1×10^{-2}	8×10^{-8}	3×10^{-4}
	Pu 244	S	2×10^{-12}	1×10^{-4}	6×10^{-14}	4×10^{-6}
		I	3×10^{-11}	3×10^{-4}	1×10^{-12}	1×10^{-5}
Polonium (84)	Po 210	S	5×10^{-10}	2×10^{-5}	2×10^{-11}	7×10^{-7}
		I	2×10^{-10}	8×10^{-4}	7×10^{-12}	3×10^{-5}

STANDARDS FOR PROTECTION AGAINST RADIATION
APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background
(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope[1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
Potassium (19)	K 42	S	2×10^{-6}	9×10^{-3}	7×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	6×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
Praseodymium (59)	Pr 142	S	2×10^{-7}	9×10^{-4}	7×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	9×10^{-4}	5×10^{-9}	3×10^{-5}
	Pr 143	S	3×10^{-7}	1×10^{-3}	1×10^{-8}	5×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	5×10^{-5}
Promethium (61)	Pm 147	S	6×10^{-8}	6×10^{-3}	2×10^{-9}	2×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	6×10^{-3}	3×10^{-9}	2×10^{-4}
	Pm 149	S	3×10^{-7}	1×10^{-3}	1×10^{-8}	4×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	4×10^{-5}
Protoactinium (91)	Pa 230	S	2×10^{-9}	7×10^{-3}	6×10^{-11}	2×10^{-4}
		I	8×10^{-10}	7×10^{-3}	3×10^{-11}	2×10^{-4}
	Pa 231	S	1×10^{-12}	3×10^{-5}	4×10^{-14}	9×10^{-7}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	4×10^{-12}	2×10^{-5}
	Pa 233	S	6×10^{-7}	4×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	3×10^{-3}	6×10^{-9}	1×10^{-4}
Radium (88)	Ra 223	S	2×10^{-9}	2×10^{-5}	6×10^{-11}	7×10^{-7}
		I	2×10^{-10}	1×10^{-4}	8×10^{-12}	4×10^{-6}
	Ra 224	S	5×10^{-9}	7×10^{-5}	2×10^{-10}	2×10^{-6}
		I	7×10^{-10}	2×10^{-4}	2×10^{-11}	5×10^{-6}
	Ra 226	S	3×10^{-11}	4×10^{-7}	3×10^{-12}	3×10^{-8}
		I	5×10^{-11}	9×10^{-4}	2×10^{-12}	3×10^{-5}
	Ra 228	S	7×10^{-11}	8×10^{-7}	2×10^{-12}	3×10^{-8}
		I	4×10^{-11}	7×10^{-4}	1×10^{-12}	3×10^{-5}
Radon (86)	Rn 220	S	3×10^{-7}	----------	1×10^{-8}	----------
	Rn 222	S	1×10^{-7}	----------	3×10^{-9}	----------
Rhenium (75)	Re 183	S	3×10^{-6}	2×10^{-2}	9×10^{-8}	6×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	8×10^{-3}	5×10^{-9}	3×10^{-4}
	Re 186	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	9×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	5×10^{-5}
	Re 187	S	9×10^{-6}	7×10^{-2}	3×10^{-7}	3×10^{-3}
		I	5×10^{-7}	4×10^{-2}	2×10^{-8}	2×10^{-3}
	Re 188	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	9×10^{-4}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
Rhodium (45)	Rh 103m	S	8×10^{-5}	4×10^{-1}	3×10^{-6}	1×10^{-2}
		I	6×10^{-5}	3×10^{-1}	2×10^{-6}	1×10^{-2}
	Rh 105	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Rubidium (37)	Rb 86	S	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	7×10^{-5}
		I	7×10^{-8}	7×10^{-4}	2×10^{-9}	2×10^{-5}
	Rb 87	S	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	7×10^{-8}	5×10^{-3}	2×10^{-9}	2×10^{-4}
Ruthenium (44)	Ru 97	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	8×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-6}	1×10^{-2}	6×10^{-8}	3×10^{-4}
	Ru 103	S	5×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	8×10^{-5}
		I	8×10^{-8}	2×10^{-3}	3×10^{-9}	8×10^{-5}
	Ru 105	S	7×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
	Ru 106	S	8×10^{-8}	4×10^{-4}	3×10^{-9}	1×10^{-5}
		I	6×10^{-9}	3×10^{-4}	2×10^{-10}	1×10^{-5}
Samarium (62)	Sm 147	S	7×10^{-11}	2×10^{-3}	2×10^{-12}	6×10^{-5}
		I	3×10^{-10}	2×10^{-3}	9×10^{-12}	7×10^{-5}
	Sm 151	S	6×10^{-8}	1×10^{-2}	2×10^{-9}	4×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	1×10^{-2}	5×10^{-9}	4×10^{-4}
	Sm 153	S	5×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	8×10^{-5}
		I	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	8×10^{-5}
Scandium (21)	Sc 46	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	1×10^{-3}	8×10^{-10}	4×10^{-5}
	Sc 47	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	9×10^{-5}
		I	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	9×10^{-5}
	Sc 48	S	2×10^{-7}	8×10^{-4}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	8×10^{-4}	5×10^{-9}	3×10^{-5}
Selenium (34)	Se 75	S	1×10^{-6}	9×10^{-3}	4×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	8×10^{-3}	4×10^{-9}	3×10^{-4}
Silicon (14)	Si 31	S	6×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	9×10^{-4}
		I	1×10^{-6}	6×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
Silver (47)	Ag 105	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	8×10^{-8}	3×10^{-3}	3×10^{-9}	1×10^{-4}

STANDARDS FOR PROTECTION AGAINST RADIATION
APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background
(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope[1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
	Ag 110m	S	2×10^{-7}	9×10^{-4}	7×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-8}	9×10^{-4}	3×10^{-10}	3×10^{-5}
	Ag 111	S	3×10^{-7}	1×10^{-3}	1×10^{-8}	4×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	4×10^{-5}
Sodium (11)	Na 22	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	9×10^{-9}	9×10^{-4}	3×10^{-10}	3×10^{-5}
	Na 24	S	1×10^{-6}	6×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	8×10^{-4}	5×10^{-9}	3×10^{-5}
Strontium (38)	Sr 85m	S	4×10^{-5}	2×10^{-1}	1×10^{-6}	7×10^{-3}
		I	3×10^{-5}	2×10^{-1}	1×10^{-6}	7×10^{-3}
	Sr 85	S	2×10^{-7}	3×10^{-3}	8×10^{-9}	1×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	5×10^{-3}	4×10^{-9}	2×10^{-4}
	Sr 89	S	3×10^{-8}	3×10^{-4}	3×10^{-10}	3×10^{-6}
		I	4×10^{-8}	8×10^{-4}	1×10^{-9}	3×10^{-5}
	Sr 90	S	1×10^{-9}	1×10^{-5}	3×10^{-11}	3×10^{-7}
		I	5×10^{-9}	1×10^{-3}	2×10^{-10}	4×10^{-5}
	Sr 91	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	7×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	1×10^{-3}	9×10^{-9}	5×10^{-5}
	Sr 92	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	7×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
Sulfur (16)	S 35	S	3×10^{-7}	2×10^{-3}	9×10^{-9}	6×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	8×10^{-3}	9×10^{-9}	3×10^{-4}
Tantalum (73)	Ta 182	S	4×10^{-8}	1×10^{-3}	1×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	1×10^{-3}	7×10^{-10}	4×10^{-5}
Technetium (43)	Tc 96m	S	8×10^{-5}	4×10^{-1}	3×10^{-6}	1×10^{-2}
		I	3×10^{-5}	3×10^{-1}	1×10^{-6}	1×10^{-2}
	Tc 96	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	5×10^{-5}
	Tc 97m	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	8×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	5×10^{-3}	5×10^{-9}	2×10^{-4}
	Tc 97	S	1×10^{-5}	5×10^{-2}	4×10^{-7}	2×10^{-3}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-2}	1×10^{-8}	8×10^{-4}
	Tc 99m	S	4×10^{-5}	2×10^{-1}	1×10^{-6}	6×10^{-3}
		I	1×10^{-5}	8×10^{-2}	5×10^{-7}	3×10^{-3}
	Tc 99	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	7×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	6×10^{-8}	5×10^{-3}	2×10^{-9}	2×10^{-4}
Tellurium (52)	Te 125m	S	4×10^{-7}	5×10^{-3}	1×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	3×10^{-3}	4×10^{-9}	1×10^{-4}
	Te 127m	S	1×10^{-7}	2×10^{-3}	5×10^{-9}	6×10^{-5}
		I	4×10^{-8}	2×10^{-3}	1×10^{-9}	5×10^{-5}
	Te 127	S	2×10^{-6}	8×10^{-3}	6×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	9×10^{-7}	5×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
	Te 129m	S	8×10^{-8}	1×10^{-3}	3×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	6×10^{-4}	1×10^{-9}	2×10^{-5}
	Te 129	S	5×10^{-6}	2×10^{-2}	2×10^{-7}	8×10^{-4}
		I	4×10^{-6}	2×10^{-2}	1×10^{-7}	8×10^{-4}
	Te 131m	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	4×10^{-5}
	Te 132	S	2×10^{-7}	9×10^{-4}	7×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	6×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
Terbium (65)	Tb 160	S	1×10^{-7}	1×10^{-3}	3×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	1×10^{-3}	1×10^{-9}	4×10^{-5}
Thallium (81)	Tl 200	S	3×10^{-6}	1×10^{-2}	9×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	1×10^{-6}	7×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
	Tl 201	S	2×10^{-6}	9×10^{-3}	7×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	9×10^{-7}	5×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
	Tl 202	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	2×10^{-3}	8×10^{-9}	7×10^{-5}
	Tl 204	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	3×10^{-8}	2×10^{-3}	9×10^{-10}	6×10^{-5}
Therium (90)	Th 228	S	9×10^{-12}	2×10^{-4}	3×10^{-13}	7×10^{-6}
		I	6×10^{-12}	4×10^{-4}	2×10^{-13}	1×10^{-5}
	Th 230	S	2×10^{-12}	5×10^{-5}	8×10^{-14}	2×10^{-6}
		I	1×10^{-11}	9×10^{-4}	3×10^{-13}	3×10^{-5}
	Th 232	S	3×10^{-11}	5×10^{-5}	1×10^{-12}	2×10^{-6}
		I	3×10^{-11}	1×10^{-3}	1×10^{-12}	4×10^{-5}
	Th natural	S	3×10^{-11}	3×10^{-5}	1×10^{-12}	1×10^{-6}
		I	3×10^{-11}	3×10^{-4}	1×10^{-12}	1×10^{-5}

STANDARDS FOR PROTECTION AGAINST RADIATION
APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background
(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope[1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
	Th 234	S	6×10^{-8}	5×10^{-4}	2×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	5×10^{-4}	1×10^{-9}	2×10^{-5}
Thulium (69)	Tm 170	S	4×10^{-8}	1×10^{-3}	1×10^{-9}	5×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	1×10^{-3}	1×10^{-9}	5×10^{-5}
	Tm 171	S	1×10^{-7}	1×10^{-2}	4×10^{-9}	5×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-2}	8×10^{-9}	5×10^{-4}
Tin (50)	Sn 113	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	9×10^{-5}
		I	5×10^{-8}	2×10^{-3}	2×10^{-9}	8×10^{-5}
	Sn 125	S	1×10^{-7}	5×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	8×10^{-8}	5×10^{-4}	3×10^{-9}	2×10^{-5}
Tungsten (Wolfram) (74)	W 181	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	8×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	1×10^{-2}	4×10^{-9}	3×10^{-4}
	W 185	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	3×10^{-3}	4×10^{-9}	1×10^{-4}
	W 187	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	7×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
Uranium (92)	U 230	S	3×10^{-10}	1×10^{-4}	1×10^{-11}	5×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	1×10^{-4}	4×10^{-12}	5×10^{-6}
	U 232	S	1×10^{-10}	8×10^{-4}	3×10^{-12}	3×10^{-5}
		I	3×10^{-11}	8×10^{-4}	9×10^{-13}	3×10^{-5}
	U 233	S	5×10^{-10}	9×10^{-4}	2×10^{-11}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	9×10^{-4}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	U 234	S	6×10^{-10}	9×10^{-4}	2×10^{-11}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	9×10^{-4}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	U 235	S	5×10^{-10}	8×10^{-4}	2×10^{-11}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	U 236	S	6×10^{-10}	1×10^{-3}	2×10^{-11}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	1×10^{-3}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	U 238	S	7×10^{-11}	1×10^{-3}	3×10^{-12}	4×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	1×10^{-3}	5×10^{-12}	4×10^{-5}
	U 240	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
	U natural	S	7×10^{-11}	5×10^{-4}	3×10^{-12}	2×10^{-5}
		I	6×10^{-11}	5×10^{-4}	2×10^{-12}	2×10^{-5}
Vanadium (23)	V 48	S	2×10^{-7}	9×10^{-4}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	6×10^{-8}	8×10^{-4}	2×10^{-9}	3×10^{-5}
Xenon (54)	Xe 131m	Sub	2×10^{-5}	----------	4×10^{-7}	----------
	Xe 133	Sub	1×10^{-5}	----------	3×10^{-7}	----------
	Xe 133m	Sub	1×10^{-5}	----------	3×10^{-7}	----------
	Xe 135	Sub	4×10^{-6}	----------	1×10^{-7}	----------
Ytterbium (70)	Yb 175	S	7×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Yttrium (39)	Y 90	S	1×10^{-7}	6×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	6×10^{-4}	3×10^{-9}	2×10^{-5}
	Y 91m	S	2×10^{-5}	1×10^{-1}	8×10^{-7}	3×10^{-3}
		I	2×10^{-5}	1×10^{-1}	6×10^{-7}	3×10^{-3}
	Y 91	S	4×10^{-8}	8×10^{-4}	1×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	8×10^{-4}	1×10^{-9}	3×10^{-5}
	Y 92	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
	Y 93	S	2×10^{-7}	8×10^{-4}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	8×10^{-4}	5×10^{-9}	3×10^{-5}
Zinc (30)	Zn 65	S	1×10^{-7}	3×10^{-3}	4×10^{-9}	1×10^{-4}
		I	6×10^{-8}	5×10^{-3}	2×10^{-9}	2×10^{-4}
	Zn 69m	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	7×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
	Zn 69	S	7×10^{-6}	5×10^{-2}	2×10^{-7}	2×10^{-3}
		I	9×10^{-6}	5×10^{-2}	3×10^{-7}	2×10^{-3}
Zirconium (40)	Zr 93	S	1×10^{-7}	2×10^{-2}	4×10^{-9}	8×10^{-4}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-2}	1×10^{-8}	8×10^{-4}
	Zr 95	S	1×10^{-7}	2×10^{-3}	4×10^{-9}	6×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	2×10^{-3}	1×10^{-9}	6×10^{-5}
	Zr 97	S	1×10^{-7}	5×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	9×10^{-8}	5×10^{-4}	3×10^{-9}	2×10^{-5}
Any single radionuclide not listed above with decay						

STANDARDS FOR PROTECTION AGAINST RADIATION
APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background
(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope[1]	Table I		Table II	
		Column 1 Air (μc/ml)	Column 2 Water (μc/ml)	Column 1 Air (μc/ml)	Column 2 Water (μc/ml)
mode other than alpha emission or spontaneous fission and with radioactive half-life less than 2 hours	Sub	1×10^{-6}		3×10^{-8}	
Any single radionuclide not listed above with decay mode other than alpha emission or spontaneous fission and with radioactive half-life greater than 2 hours		3×10^{-9}	9×10^{-5}	1×10^{-10}	3×10^{-6}
Any single radionuclide not listed above, which decays by alpha emission or spontaneous fission		6×10^{-13}	4×10^{-7}	2×10^{-14}	3×10^{-8}

[1]Soluble (S); Insoluble (I).

[2]"Sub" means that values given are for submersion in a semispherical infinite cloud of airborne material.

NOTE: In any case where there is a mixture in air or water of more than one radionuclide, the limiting values for purposes of this Appendix should be determined as follows:

1. If the identity and concentration of each radionuclide in the mixture are known, the limiting values should be derived as follows: Determine, for each radionuclide in the mixture, the ratio between the quantity present in the mixture and the limit otherwise established in Appendix D for the specific radionuclide when not in a mixture. The sum of such ratios for all the radionuclides in the mixturer may not exceed "1" (i.e., "unity").

EXAMPLE: If radionuclides A, B, and C are present in concentrations C_A, C_B, and C_C, and if the applicable MPC's, are MPC_A, and MPC_B, and MPC_C respectively, then the concentrations shall be limited so that the following relationship exists:

$$\frac{C_A}{MPC_A} + \frac{C_B}{MPC_B} + \frac{C_C}{MPC_C} \leqq 1$$

2. If either the identity or the concentration of any radionuclide in the mixture is not known, the limiting values for purposes of Appendix D shall be:

a. For purposes of Table I, Col. 1—6×10^{-12}

b. For purposes of Table I, Col. 2—4×10^{-7}

c. For purposes of Table II, Col. 1—2×10^{-14}

d. For purposes of Table II, Col. 2—3×10^{-8}

3. If any of the conditions specified below are met, the corresponding values specified below may be used in lieu of those specified in paragraph 2 above.

a. If the identity of each radionuclide in the mixture is known but the concentration of one or more of the radionuclides in the mixture is not known, the concentration limit for the mixture is the limit specified in Appendix D for the radionuclide in the mixture having the lowest concentration limit; or

b. If the identity of each radionuclide in the mixture is not known, but it is known that certain radionuclides specified in Appendix D are not present in the mixture, the concentration limit for the mixture is the lowest concentration limit specified in Appendix D for any radionuclide which is not known to be absent from the mixture; or

STANDARDS FOR PROTECTION AGAINST RADIATION
APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background
(See notes at end of appendix)

c. Element (atomic number) and isotope	Table I		Table II	
	Column 1 Air (μc/ml)	Column 2 Water (μc/ml)	Column 1 Air (μc/ml)	Column 2 Water (μc/ml)
If it is known that Sr 90, I 125, I 126, I 129, I 131, (I 133, table II only), Pb 210, Po 210, At 211, Ra 223, Ra 224, Ra 226, Ac 227, Ra 228, Th 230, Pa 231, Th 232, Th-nat, Cm 248, Cf 254, and Fm 256 are not present	----------	9×10^{-5}	----------	3×10^{-6}
If it is known that Sr 90, I 125, I 126, I 129, (I 131, I 133, table II only), Pb 210, Po 210, Ra 223, Ra 226, Ra 228, Pa 231, Th-nat, Cm 248 Cf 254, and Fm 256 are not present	----------	6×10^{-5}	----------	2×10^{-6}
If it is known that Sr 90, I 129, (I 125, I 126, I 131, table II only), Pb 210, Ra 226, Ra 228, Cm 248, and Cf 254 are not present	----------	2×10^{-5}	----------	6×10^{-7}
If it is known that (I 129, table II only), Ra 226, and Ra 228 are not present	----------	3×10^{-4}	----------	1×10^{-7}
**If it is known that alpha-emitters and Sr 90, I 129, Pb 210, Ac 227, Ra 228, Pa 230, Pu 240, and Bk 249 are not present	3×10^{-9}	----------	1×10^{-10}	----------
If it is known that alpha-emitters and Pb 210, Ac 227, Ra 228, and Pu 241 are not present	3×10^{-10}	----------	1×10^{-11}	----------
If it is known that alpha-emitters and Ac 227 are not present	3×10^{-11}	----------	1×10^{-12}	----------
If it is known that Ac 227, Th 230, Pa 231, Pu 238, Pu 239, Pu 240, Pu 242, Pu 244, Cm 248, Cf 249 and Cf 251 are not present	3×10^{-12}	----------	1×10^{-13}	----------

**ERRATUM: This line should read: "210, Ac 227, Ra 228, Pa 230, Pu 241, and Bk 249 are not"

4. If the mixture of radionuclides consists of uranium and its daughter products in ore dust prior to chemical processing of the uranium ore, the values specified below may be used in lieu of those determined in accordance with paragraph 1 above or those specified in paragraphs 2 and 3 above.

a. For purposes of Table I, Col. 1—1×10^{-10} μc/ml gross alpha activity; or 2.5×10^{-11} μc/ml natural uranium; or 75 micrograms per cubic meter of air natural uranium.

b. For purposes of Table II, Col. 1—3×10^{-12} μc/ml gross alpha activity; or 8×10^{-12} μc/ml natural uranium; or 3 micrograms per cubic meter of air natural uranium.

5. For purposes of this note, a radionuclide may be considered as not present in a mixture if (a) the ratio of the concentration of that radionuclide in the mixture (C_A) to the concentration limit for that radionuclide specified in Table II of Appendix D (MPC_A) does not exceed 1/10, (i.e. $\frac{C_A}{MPC_A} \leqq \frac{1}{10}$) and (b) the sum of such ratios for all the radionuclides considered as not present in the mixture does not exceed ¼ i.

$$\frac{C_A}{MPC_A} + \frac{C_B}{MPC_B} + \text{------} \leqq \tfrac{1}{4}).$$

Next page is numbered 197y