**ALARA:** "tan bajo como sea razonablemente alcanzable" Se requiere que el personal que trabaje en el campo mantenga su exposición a la radiación ALARA.

**Átomo:** el bloque de construcción básico fundamental de la materia formado por tres partículas subatómicas llamadas protones, neutrones y electrones. La unidad básica de un elemento químico de la tabla periódica.

**Curie:** (Ci) es la unidad de medida de la cantidad de radioactividad de una sustancia, llamada así por Marie y Pierre Curie. 1 Ci = 3.7 × 1010 desintegraciones por segundo (tasa de descomposición)

**Becquerel (Bq**) - Unidad de Si para medir la radioactividad.

**Espectro electromagnético**: un continuo de radiación eléctrica y magnética que abarca todas las longitudes de onda.

**Electrón:** una partícula subatómica estable con una carga de electricidad negativa, que se encuentra en todos los átomos.

**Ion:** un átomo o molécula con una carga eléctrica neta debido a la pérdida o ganancia de uno o más electrones. Un átomo o molécula con carga positiva o negativa.

**Ionización**: La eliminación de electrones de un átomo. La característica esencial de las radiaciones de alta energía cuando interactúan con la materia.

**Radiación ionizante**: un tipo de radiación que puede romper los átomos y las moléculas por los que pasan, dando lugar a iones y radicales libres.

**Isótopos**: átomos con el mismo número atómico y propiedades químicas que los átomos del elemento; Las nucleas tienen el mismo número de protones pero un número diferente de neutrones y, por lo tanto, una masa atómica diferente.

**Neutrón:** una partícula subatómica con aproximadamente la misma masa que un protón pero sin carga eléctrica. Los neutrones están presentes en todos los átomos, excepto el átomo de hidrógeno.

**Partícula (o partícula) Radiación:** es la radiación de energía por medio de partículas subatómicas de movimiento rápido. Las partículas alfa, las partículas beta, los neutrones y los positrones son ejemplos de radiación particulada.

**Fotones:** Partículas discretas de luz o radiación electromagnética hipotetizadas para explicar la teoría corpuscular de la energía radiante.

**Protón:** una partícula subatómica presente en todos los núcleos atómicos, con una carga eléctrica positiva igual en magnitud a la de un electrón, pero de signo opuesto.

**Energía radiante (Qe):** energía transmitida a través de un medio por ondas electromagnéticas. También conocida como radiación.

**Radiación**: Energía en tránsito. Ya sea como partículas o ondas electromagnéticas.

**Radiactividad**: la característica de varios materiales para emitir radiación ionizante.

**Roentgen (R):** es una unidad de medida de la exposición a la radiación ionizante, específicamente radiación gamma y rayos X, que lleva el nombre del físico alemán.

**SI**: El sistema internacional de unidades de medida. Incluye la mayoría de las unidades basicas antes llamadas métricas.

**Rayos X:** un tipo de radiación ionizante que se forma en un tubo de rayos catódicos (TRC) cuando los electrones de alta velocidad fluyen desde el cátodo al ánodo.