**Absorción:** en NDT, reducción de la intensidad de cualquier forma de energía radiada como resultado de la conversión (absorción) de energía en un medio, como la conversión de energía acústica en calor (comparar la atenuación)

**Bremsstrahlung**: también conocido como "radiación de ruptura". La radiación electromagnética se produce cuando la trayectoria de los electrones y la energía cinética los acercan a los campos positivos de los núcleos atómicos. En la radiación X, los electrones chocan contra un objetivo provisto para este propósito. Los electrones disminuyen su velocidad y abandonan la energía cinética llamada fotones de radiación X.

**Efecto Compton o Dispersión Compton**: el modo en que un fotón de energía moderada transfiere una parte de su energía a un electrón de la capa externa y la energía restante se redirige como un fotón de energía más baja.

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

**Radiación gamma**: es una radiación electromagnética penetrante, ionizante que surge de la desintegración radioactiva de los núcleos atómicos, que contiene la longitud de onda más corta del espectro electromagnético.

**HVL (Half Value Layer):** la cantidad (grosor) de un material de blindaje dado que se necesita para reducir la emisividad de la radiación a la mitad de su valor.

**Fórmula HVL: Io = Id.** De intensidad original = Intensidad deseada

Log [Io / Id] / Log2

**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.

**KV (Kilo voltaje):** Energía o cantidad de radiación

**mA (miliamperios):** intensidad, poder de penetración de la radiación

**Efecto fotoeléctrico:** cuando la luz incide sobre el metal, se pueden expulsar electrones de la superficie del metal en un fenómeno conocido como efecto fotoeléctrico. Este proceso también se conoce como fotoemisión, y los electrones que se expulsan del metal se llaman fotoelectrones. En términos de su comportamiento y sus propiedades, los fotoelectrones no son diferentes de otros electrones.

**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.

**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.