

Práctica Ms Word Junior

Formato del párrafo



Ms Word - Formato del párrafo

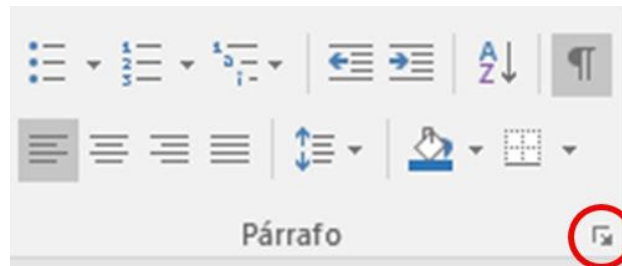
Temas a Ejercitar

- Propiedades de sangría,
- Espaciado
- Interlineado
 - Sencillo
 - 1,5 líneas
 - Doble
- Alineación.
- Insertar y eliminar bordes y sombreados de texto y de párrafos.
- Propiedades del borde, bordes completos o parciales

En la cinta de opciones ir a la solapa **Inicio** párrafo disponemos de las siguientes opciones



Al hacer clic en la flecha accedemos a la ventana formato de **Párrafo**.



Vamos a trabajar en la solapa **Sangría y espacio** con los comandos señalados

Párrafo

Sangría y espacio Líneas y saltos de página

General

Alineación: Izquierda

Nivel de esquema: Texto independiente ☐ Contraído de forma predeterminada

Sangría

Izquierda: 0 cm **Especial:** (ninguno) **En:** []

Derecha: 0 cm

☐ Sangrías simétricas

Espaciado

Anterior: 0 pto **Interlineado:** Múltiple **En:** 1,15

Posterior: 10 pto

☐ No agregar espacio entre párrafos del mismo estilo

Vista previa

Párrafo anterior Párrafo anterior Párrafo anterior Párrafo anterior Párrafo anterior Párrafo anterior Párrafo anterior Párrafo anterior Párrafo anterior Párrafo anterior

Vamos a trabajar en la solapa Fuente con los comandos señalados

Párrafo siguiente Párrafo siguiente Párrafo siguiente Párrafo siguiente Párrafo siguiente Párrafo siguiente Párrafo siguiente Párrafo siguiente Párrafo siguiente Párrafo siguiente

Tabulaciones... Establecer como predeterminado Aceptar Cancelar

- **Ejercicio 1** – abrir el archivo base Radio 1.docx de la carpeta Formato-Párrafo

1	Aplicar	Alineaciones
2	Bordes	Grosor de líneas 1 ½ puntos
3	Sombreado	Color R=255 – G=204 –B=255
4	Sangría	En 1,3cm

María Salomea Skłodowska Curie

*Cuando se desató la Primera Guerra Mundial, **Marí Curie**, recibió la orden de resguardar el tesoro radioactivo que tenía en su laboratorio.*

Sin dudarlo, agarró su reserva de radio, se tomó un tren a Burdeos y la guardó en la bóveda de un banco. Algo absolutamente irresponsable.

*Pero hay que admitir que, aunque para 1914 se conocía el potencial del uso de la radioactividad en infinidad de disciplinas (como la biomedicina), ni siquiera **Marie** conocía tanto sus riesgos. Ella había descubierto, entre otras cosas que descubre alguien que gana dos premios Nobel, el radio y el polonio, cuyo nombre es un homenaje a su Polonia natal.*

Dos años después, en plena guerra, se convirtió en una de las primeras mujeres en Francia en tener licencia para manejar automóviles. Cargó algunos con rudimentarios equipos de rayos X, y marchó al frente de batalla para usarlos en el diagnóstico de los heridos, con lo que salvó muchas vidas.

La guerra también fue un muy buen momento para comenzar a implementar masivamente, como es fácil imaginar, las transfusiones de sangre.

Espaciados 6 puntos – Interlineado 1,5 líneas

- **Ejercicio 2** – abrir el archivo base Radio 2 de la carpeta Formato-Fuente

1	Aplicar	Alineaciones y sombreados
2	Bordes	Grosor de línea verde ½ puntos y línea negra 2 ¼
3	Sangría	En 1,5 cm

Casi como ser Dios, pero con distinto reparto de responsabilidades

Cuando se empezó a estudiar la radiación, las características que más importaban eran su capacidad de penetrar la materia y de ionizar otros átomos (es decir, cambiarles la carga), a partir de lo cual se la clasificó en **alfa, beta o gamma**. Justamente, su capacidad de atravesar diferencialmente estructuras es la que usaba CURIE para hacer diagnóstico de fracturas, porque la radiación pasa fácilmente por tejidos blandos (y vela la placa fotográfica) pero no a través de huesos, entonces se puede obtener –irradiando a la persona con una placa fotográfica detrás– una imagen del estado de sus huesos. Tengo un amigo físico (en el sentido de que es un ser humano hecho de materia, pero también profesor de Física) que insiste en que aclare que ahora las radiografías se hacen con una técnica distinta que no implica someter a nadie a la radiación de materiales peligrosos o dañinos, pero lo jugoso está más adelante, así que no perdamos el tiempo ahora.

Otra cosa que ocurre con los núcleos (y esta sí es importante) es la fisión. En este caso, un elemento pesado (es decir, con un número de protones mayor o igual a 82) absorbe un neutrón y se vuelve inestable. Una mínima, casi ínfima fracción de segundo después, se fragmenta en dos núcleos y emite, además de radiación **gamma**, tres neutrones más. Estos tres neutrones pueden quedarse vagando por ahí, o bien, si hay otro núcleo fisiónable cerca, ser absorbidos para producir una nueva fisión. Para disparar ese proceso, se necesita una cantidad mínima de elementos pesados, en determinado volumen, con la que empieza esa reacción en cadena. A esa cantidad mínima –que depende de con qué material se esté trabajando– se la llamó hermosamente **masa crítica**.

Si la reacción es controlada, por ejemplo, con algún material que absorba dos de los tres neutrones para que sólo uno produzca una nueva fisión, tenemos energía para vaporizar agua. Luego, el vapor de agua moverá una turbina y, finalmente, generará energía eléctrica. A todo eso lo vamos a llamar reactor nuclear.

Espaciados 8 puntos

- **Ejercicio 3** – abrir el archivo base Radio 3.docx de la carpeta Formato-Fuente

1	Sombreado	Color H=148 – S=152-L=114
2	Bordes	Grosor de línea verde ¼ puntos
3	Aplicar	Alineaciones
4	Eliminar	Sangrías
5	Aplicar y eliminar interlineados	Sencillo y doble

Claro que hacer radiografías y mover turbinas no fue el único uso que se le dio a la energía nuclear. Hacia el final de la Segunda Guerra, ocurrió la Conferencia de Potsdam, en donde se reunieron los presidentes Winston Churchill por Inglatera, Stalin por la Unión Soviética y Harry Truman por Estados Unidos. El objetivo principal era encontrar una forma de terminar la guerra de una buena vez. Alemania estaba devastada, pero tenían que definir cómo sería la entrada a Berlín y los japoneses no se rendían a pesar de estar vencidos.

Tal vez el momento más importante de la reunión ocurrió cuando le acercaron un papelito a Truman en el que decía "El bebé nació". No se refería a nada parecido a lo que uno imaginaría al recibir un mensaje así. Se trataba de un telegrama que le indicaba que las pruebas del proyecto Manhattan habían sido un éxito y Estados Unidos tenía la bomba atómica.

En esa conferencia decidieron detonarla en dos ciudades japonesas.

El punto es que, entre radiografías y armas de destrucción masiva, el desarrollo de la energía nuclear nunca frenó. De hecho, fueron tantas las pruebas que se hicieron usando este tipo de energía que se llegó a alterar la proporción entre carbono 12 y carbono 14 en la atmósfera. Y eso sin mencionar otro momento interesante de la historia, cuando en 1958 la compañía Ford anunció que tenían el diseño del Nucleón, el primer auto que funcionaría a energía nuclear. Su fabricante vaticinaba que podría recorrer 8000 kilómetros con una sola carga radioactiva en su pequeño reactor e imaginaba un futuro cercano donde esos puntos de carga reemplazarían a las estaciones de servicio.

Claro que el Ford Nucleón nunca vio la luz, entre otras cosas porque no se logró diseñar el pequeño reactor para el auto y, además, tampoco pareció buena idea llenar las calles del mundo con reactores nucleares móviles.

El Nucleón nunca vio la luz, pero la luz se hizo: actualmente, uno de los usos principales de la energía nuclear es el abastecimiento de energía eléctrica. Alrededor del 11% de la electricidad del mundo es generada por reactores nucleares. Y estos reactores son seguros. Siempre. Casi siempre.