Debilitamiento de la capa de Ozono

Selecciona una afirmación es correcta, escribimos la respuesta correcta

1. Sobre los CFC

a	b
Son producidos naturalmente por las plantas.	Son producto de la actividad humana.

2. Sobre el agujero de ozono

a	b
Se da en los polos durante la primavera y se recupera lentamente durante el verano.	Ocurre en el ecuador, durante la primavera y se recupera lentamente en invierno.

3. Sobre el ozono

a	b
El ozono en la tropósfera es contaminante.	El ozono en la estratósfera es contaminante.

4. Sobre la radiación UV

a	b
La exposición a los rayos UV es buena para la salud.	La exposición a los rayos UV causa daños a la salud.

1 . Es la zona de la atmósfera terrestre donde cada año se producen reducciones anormales de la capa de ozono:

a) Termósfera b) Agujero de ozono c) Biósfera

2 . Son las sustancias químicas responsables de que la capa de ozono se debilite:

a) SAO b) Vapor de agua c) Cloruro de sodio

3. Es la principal causa de la producción de CFC y los halones:

a) Las plantas b) Actividad humana c) Respiración celular

4. Es el lugar donde se concentra el 90 % del ozono presente en la atmósfera:

a) Tropósfera b) Biósfera c) Capa de ozono

LIVEWORKSHEETS

5. Es la fórmula molecular del ozono:
a) CO_2 b) O_3 c) O_2

6. Es el día internacional de la preservación de la capa de ozono:

a) 23 de abril b) 4 de junio c) 16 de septiembre

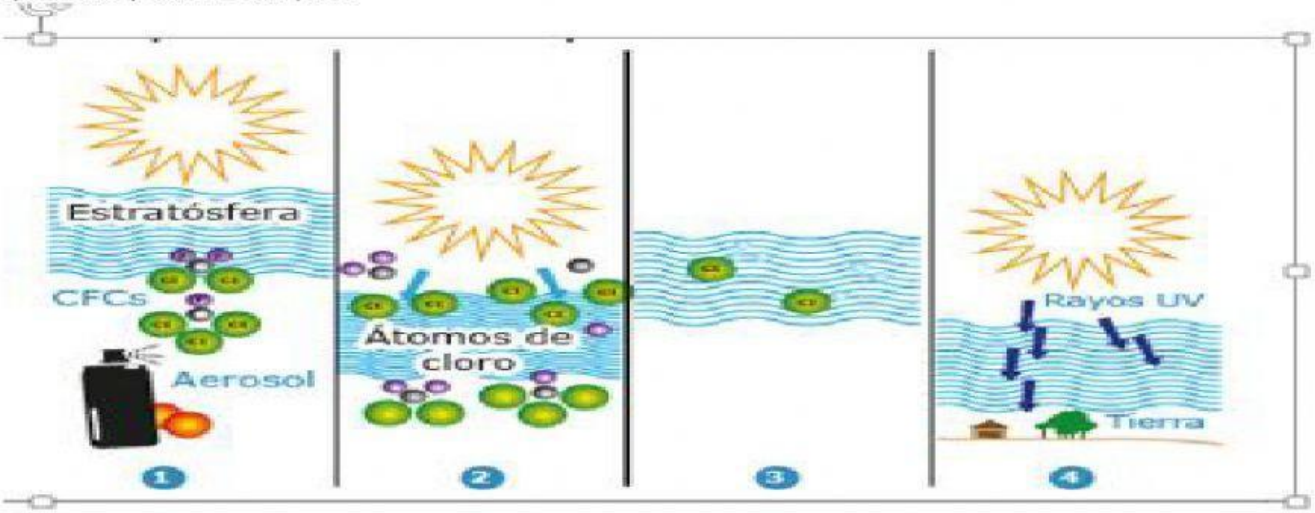
7. Distancia a la que se extiende la capa de ozono:

a) De 15 a 50 km de altura b)De 12 a 30 km de altura c)De 5 a 10 km de altura

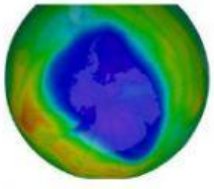
8. Es donde se utilizan comúnmente los CFC:

a) En refrescos b) En refrigeradores c) En harina refinada

Ordeno los pasos del proceso de destrucción de la capa de ozono; coloco en el recuadro el número de imagen que corresponda a cada paso.



	Al ser destruida la capa de ozono, más rayos UV nos alcanzan y nos dañan
	Los CFC liberados en el aire se desplazan hasta la estratósfera.
	Los rayos UV del sol rompen los CFC en la estratósfera. Átomos de cloro son liberados.
	Los átomos de cloro rompen las moléculas de ozono. Un átomo de cloro puede seguir rompiendo moléculas de ozono durante un siglo.



LIVEWORKSHEETS