COLEGIO NUESTRA SEÑORA DE LA ASUNCION *Creatividad, trabajo y disciplina"*	Nombres y Apellidos:		CALIFICACIÓN
	Grado :	Primero de Secundaria	Firma:
CURSO: CTA	Bimestral : IV	PROFESORA: Carmen Mamani	FECHA : 16/12/2022

1.- Lee la siguiente texto

En la actualidad, la industria cosmética está viviendo un cambio debido a que cada vez más consumidores prefieren productos con ingredientes de origen natural, amigables con el medio ambiente y que le aporten beneficios a su piel. Y, aunque su uso se remonta a varias décadas atrás, uno de los productos de origen natural más utilizados en el campo de la cosmética es el dióxido de titanio.

El dióxido de titanio, es el noveno elemento más abundante en la Tierra con fórmula química TiO_2, es una sustancia que se encuentra de forma abundante en la naturaleza; se obtiene de minerales como la anatasa o el rutilo, que se extraen y procesan para obtener un polvo blanco y fino. En condiciones normales reacciona con oxígeno para formar óxido de titanio que encontramos en polvos y minerales.

El dióxido de titanio se utiliza para elaborar bases de maquillaje en polvo y líquidas, coloretes, protectores solares, sombras de ojos, máscaras para pestañas, labiales, entre otros, con la característica de ser aptos para piel sensible. En los últimos cinco años, se calcula que el dióxido de titanio se ha incorporado en más de 20 mil productos cosméticos.

Informe del 14 de Octubre de 2021 de laboratorios POCHTECA de Costa Rica

A) De la lectura anterior contesta las siguientes preguntas

- ¿En que año se han incorporado el dióxido de titanio en mas de 20 000 productos cosméticos?

_____

- ¿En que se utiliza el dióxido de Titanio?

_____

_____

B) ¿Qué título le pondrías a la lectura? . (Elige la respuesta correcta)

- El dióxido de titanio
- El titanio en la industria cosmética
- El dióxido de titanio en la industria cosmética

C) Coloca v si es verdadero y f si es falso

- El dióxido de titanio es el décimo elemento más abundante de la naturaleza ( )
- El titanio se extrae de minerales como la anatasa ( )
- El óxido de Titanio reacciona con Hidrógeno ( )

2.-Responde las siguientes preguntas

- ¿Qué diferencia hay entre un óxido básico con un óxido ácido?

_____

- Hallar la atomicidad de la fórmula del agua

_____

LIVEWORKSHEETS

- ¿Cómo se obtiene el óxido?

_____

3.- Completa el cuadro

Magnitud	SIMBOLO
velocidad	

4.- Completa

- Pentóxido de disodio _____
- Dióxido de dioro _____
- Monóxido de potasio _____
- Heptaóxido de dicloro _____

De los anteriores escribe cual tiene mayor atomicidad: _____

5.- Relaciona cada magnitud con su unidad

a)Temperatura	(	) Ampere
b)Cantidad de sustancia	(	) metro
c)Intensidad de corriente eléctrica	(	) candela
d)Intensidad luminosa	(	) kilo
e)Longitud	(	) mol
f) Masa	(	) kelvin

6.-Resuelve los siguientes problemas

a) Un auto viaja a la velocidad de 180 m/s. ¿Cuál será su velocidad en Km /h?

b) Un auto recorre 600 m en 30 segundos . Calcula su rapidez

c) Un auto pasa a una velocidad de 10m/s ¿Qué distancia recorre en 3 minutos?

7.- Convertir:

- 1km a cm
- 3 km a m
- 3 h en segundos:
- 3h en minutos:

LIVEWORKSHEETS