



DIDÁCTICA DE LAS CIENCIAS NATURALES

CRONOGRAMA DE LO QUE SE VA HACER.

**Los organizo por grupos.
«grupos de 4»**

2) Muestro imágenes de power point. Estudiantes»

Los tres estados de la materia

Sólido, líquido, gaseoso.

3) Que opinan los
estudiantes de
las imágenes.

Socializamos los temas.

4) En una pequeña hoja
de 3 características de lo visto en
clase en cuanto a los estados de
la materia.
«estudiantes»

5) Realizo pequeñas lecturas
donde explico
claramente los tres estados. "maestro»

**6) JUEGO DE PALABRAS.
«SOPA DE LETRAS»**

Empezaremos
A realizar nuestra
Actividad.

1) organizo grupos...estudiantes...



2) imágenes:



Según la
imagen
clasifique.

4

EN UNA HOJA DE CUADERNO DE LAS TRES
CARACTERÍSTICAS REQUERIDAS.

Estudiantes.

5

Estados de la materia.

La materia se encuentra en todo nuestro alrededor. Compone el aire que respiramos. Compone nuestros alimentos, nuestras casas y nuestras mascotas. Incluso nuestro cuerpo está formado por materia. Si miras de cerca el cuerpo humano, verás muchos tipos distintos de materia. En los cuerpos de todos, encontrarás huesos duros. Encontrarás tejidos blandos. Encontrarás sangre que fluye por nuestras venas. El aire llena nuestros pulmones. En nuestro cuerpo encontrarás los tres estados principales de la materia: sólido, líquido y gaseoso.

Lectura estados sólido líquido y gaseoso

ESTADO SÓLIDO

En este estado, las partículas están unidas por fuerzas de atracción muy grandes, por lo que se mantienen fijas en su lugar; solo vibran unas al lado de otras. Sus propiedades son tener forma y volumen constantes, se caracterizan por la rigidez y regularidad de sus estructuras, no se pueden comprimir, pues no es posible reducir su volumen presionándolos. Se dilatan: aumentan su volumen cuando se calientan. Y se contraen: disminuyen su volumen cuando se enfrían.

ESTADO GASEOSO

En los gases, las fuerzas de atracción son casi inexistentes, por lo que las partículas están muy separadas unas de otras y se mueven rápidamente y en cualquier dirección, trasladándose incluso a largas distancias. Tienen propiedades como no tienen forma ni volumen fijos, poseen gran variación de volumen.

ESTADO LÍQUIDO

Las partículas están unidas, pero las fuerzas de atracción son más débiles, sus partículas se mueven y chocan entre sí. Tienen volumen y adoptan la forma del recipiente que las contiene. Fluyen o se escurren con mucha facilidad.

Sopa de letras

Estados de la Materia

V	L	C	U	L	U	Q	S	G	Ñ	G	R
B	E	A	U	G	A	L	Ñ	M	B	A	I
S	V	I	I	A	R	Ñ	G	X	L	C	I
G	X	E	P	P	L	K	E	I	J	E	H
F	O	E	V	K	Q	L	Q	E	R	O	L
D	D	R	S	W	S	U	I	A	O	S	E
S	K	X	N	O	I	O	K	S	P	O	Y
A	O	B	I	D	L	S	E	K	A	B	K
S	G	I	O	E	I	I	R	V	V	Z	E
L	A	D	I	I	Q	N	D	W	E	K	D
M	D	H	B	A	Z	Y	N	O	T	Y	C
V	E	R	R	U	P	B	E	B	I	D	A

LIQUIDO

GACEOSO

BEBIDA

SOLIDO

SILLA

HIELO

VAPOR

AGUA

Fin...