

Ten en cuenta la anterior lectura y marca la respuesta correcta:



- 1 ¿Qué pasó a las doce de la noche?
- a) estalló una gran tormenta
 - b) hizo erupción un volcán
 - c) comenzó el baile.
 - d) estallaron los fuegos artificiales.

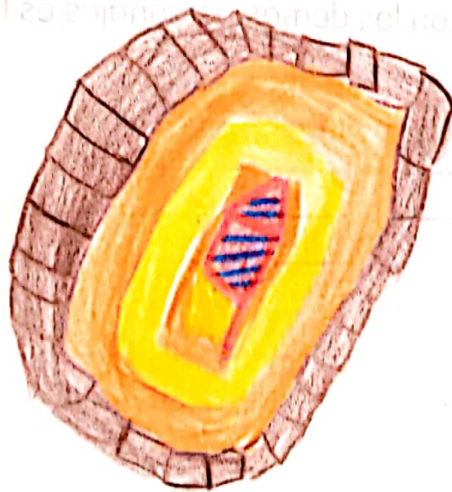
2 ¿Quién lanzó al cohete al barro?

- a) la princesa
- b) el rey
- c) un criado
- d) el príncipe

Explica y dibuja la situación:

1 ¿Qué pensó el cohete del lugar a dónde lo habían lanzado?

pensó que iba a morir y que llamo
n iba a ver a todo el pueblo



2 "Todos tuvieron un gran éxito, menos el cohete. Estaba tan húmedo por haber llorado que no pudo arder", ¿por qué había llorado el cohete?:

por que no tubo exito



Según tu criterio contesta:

¿Crees que la actitud del cohete con los demás personajes es la correcta?, ¿por qué?

No es que la mejor actitud porque
el cohete en vez de divertirse
se puso a llorar y a mojar

toda la polvora que tenia adentro



Realiza una línea del tiempo con los eventos que vivió el cohete hasta su fin:

El cohete estaba humedecido tanto llorar que su pintura se había mojado pero él creía que lo estaban reservando para una gran ocasión

El cohete recibió con una gran tranquilidad la Comisión y empezó a fruncir sus cejas como si estuviera pensando algo importante

Cayo en el lodo y pensaba que estaba en un lugar de relajación y calmar sus nervios y reponer su salud

El cohete estaba muy bravo por no poder hablar

El cohete pensaba que era más importante y valioso que todos los demás seres que llegaban al fango

Pasaron unos niños vieron un palo visto lo hicieron al fuego y el cohete pensó que iba a ser el más famoso pero toda la gente estaba dormida ni lo escuchó ni lo vio

Al oír el estallar fue el cohete espíro



La química de la pirotecnia

Los colores de la pirotecnia son causados por la presencia de sales provocadas por la combustión de la pólvora y en esa reacción es liberada energía la cual es visible gracias al espectro electromagnético, por longitudes de onda específicas que llegan a nuestros ojos dando un color singular a cada catión de la sal.

En la iniciativa de la Ley Federal de Pirotecnia se consideran 10 sales como oxidantes: clorato de potasio, clorato de bario, clorato de sodio, clorato de estroncio, perclorato de potasio, perclorato de amonio, nitrato de bario, nitrato de estroncio, nitrato de potasio y nitrato de sodio pero no son los únicos compuestos utilizados. Independientemente de la sal (clorato o nitrato) será el catión el que dé el color.

El color lila es proporcionado por el potasio (K), el anaranjado es dado por el hierro (Fe) y el amarillo por el sodio (Na). El verde es producido por dos elementos:

- El cobre (Cu): verde intenso
- El bario (Ba). Verde pálido, como verde manzana.
- Con el color rojo ocurre algo similar que con el color verde, lo causan dos elementos.
- El litio (Li): Rojo suave, incluso puede parecer rosado.
- El estroncio (Sr): Rojo intenso, como el escarlata.
- También se utiliza aluminio (Al) y magnesio (Mg), ambos emiten luz blanca.

Tomado de «Química pirotécnica: base química de los fuegos artificiales | Quimilab»

• Une según el químico y su color resultante en los fuegos artificiales:

Lila	● Estroncio
Anaranjado	● Litio
Blanco	● Potasio
Rojo escarlata	● Cobre
Amarillo	● Bario
Rojo suave/ rosado	● Hierro
Verde pálido	● Sodio
Verde intenso	● Aluminio

Según la lectura anterior completa las letras faltantes en los químicos y búscalos en la sopa de letras:

- B _ _ R _ _ O
- E S _ _ R O _ _ C I O
- N I _ _ R _ _ O _ _
- P E R _ _ L O _ _ A T O
- P O T A _ _ S L O
- S _ _ D I O



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