

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:

- 3 ¿Qué pensó el cohete del lugar a dónde lo habían lanzado?
que eso no era muy comodo.



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 estar seco y que era importante para



Según tu criterio contesta:

¿Crees que la actitud del cohete con los demás personajes es la correcta?, ¿por qué?
no, no es correcta porque uno de debe escuchar y no ser
grosero cuando alguien está hablando.

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

llegó el cohete cuando otros fuegos artificiales estaban hablando.
Empezaron a charlar entre sí.

llegaron los 10, los 11, y los doce 12.
se fueron volando y rodando las personas que charlaban entre sí.

El cohete lo votaron al bingo y empezó a hablar con una rana.

después con un pato

y por último con una libelula

lo que moraron y duró un rato hasta que salió volando y después hizo bang! bang! bang!



La química de la pirotecnia

Los colores de la pirotecnia son causados por la presencia de sales provocados 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, nitrate 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

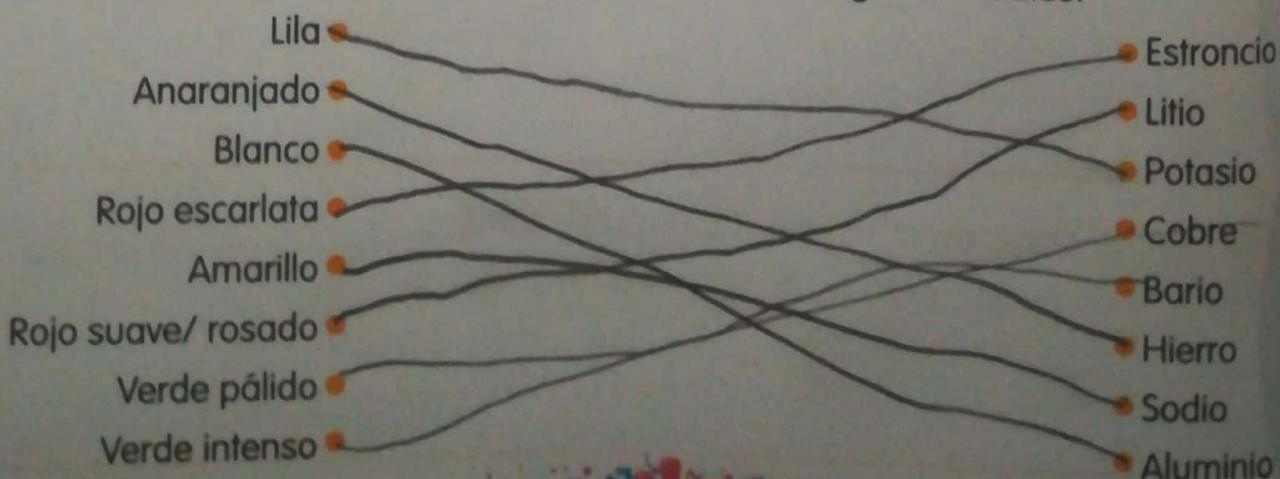
El litio (Li): Rojo suave, incluso puede parecer rosado.

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 | Quimitube»

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



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

BAR LO

ES TRON CIO

NI TR ATO

PER LO ATO

POTA S IO

so d IO



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	E
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