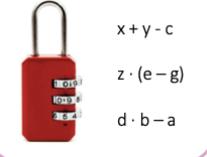
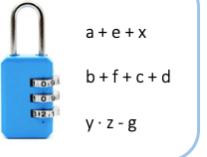
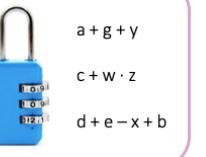
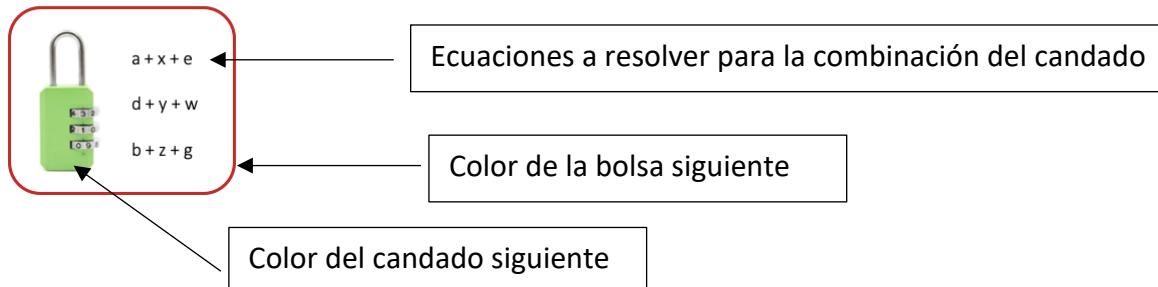


## FORMA DE JUGAR

- Se divide la clase en 4 grupos (es preferible que el máximo sea de 6 personas por grupo)
- Se les explica que van a ir abriendo candados según resuelvan pruebas hasta que lleguen a abrir una donde ponga “Juego superado”.
- A cada grupo se les da 4 papelitos de aquellos que no se meten en alguna bolsa (cada grupo tendrá reacciones distintas pero del mismo nivel, eso significa que podríamos jugar hasta 4 veces empezando cada grupo por una pista distinta).

Grupo 1	Grupo 2	Grupo 3	Grupo 4
$\text{a } Na_2CO_3 + \text{b } H_2O + CO_2 \rightarrow \text{d } NaHCO_3$	$\text{a } Ag_2SO_4 + \text{b } NaCl \rightarrow Na_2SO_4 + \text{c } AgCl$	$\text{a } Cr_2O_3 + \text{b } Al \rightarrow \text{c } Al_2O_3 + \text{d } Cr$	$\text{a } Na_2SO_4 + BaCl_2 \rightarrow \text{b } NaCl + \text{c } BaSO_4$
$\text{z } N_2 + \text{y } H_2 \rightarrow \text{z } NH_3$	$\text{x } HBr + \text{y } NaOH \rightarrow NaBr + \text{z } H_2O$	$\text{e } H_2SO_4 + \text{f } NaCl \rightarrow Na_2SO_4 + \text{g } HCl$	$\text{d } Cu_2O + \text{e } H_2 \rightarrow \text{g } Cu + \text{w } H_2O$
$\text{ZnS} + \text{w } O_2 \rightarrow \text{g } ZnO + \text{e } SO_2$	$\text{d } Al + \text{e } H_2SO_4 \rightarrow \text{f } Al_2(SO_4)_3 + \text{g } H_2$	$\text{x } Al + \text{y } Cl_2 \rightarrow \text{z } AlCl_3$	$\text{x } SO_2 + \text{y } O_2 \rightarrow \text{z } SO_3$
 $a + x + e$ $d + y + w$ $b + z + g$	 $x + y - c$ $z - (e - g)$ $d - b - a$	 $a + e + x$ $b + f + c + d$ $y - z - g$	 $a + g + y$ $c + w - z$ $d + e - x + b$

- El grupo 1, tras conseguir solucionar la prueba deberá ir a la zona donde están los demás sobres con candados y descubrir que el candado que deben usar es el verde y el color de la bolsa el rojo:



- Cada grupo abre 4 sobres. En el último de ellos aparece un papel como que han superado el juego. Podría haber también algún otro premio dentro (caramelos, algún tipo de recompensa...).



## MATERIALES NECESARIOS

### BOLSAS

- 1 bolsa de otro color distinto (a esta no le pondremos candado)
- 4 bolsas rojas
- 4 bolsas rosas
- 4 bolsas verdes
- 4 bolsas azules

### CANDADOS DE TRES CIFRAS

- 4 candados rojos
- 4 candados rosas
- 4 candados verdes
- 4 candados azules

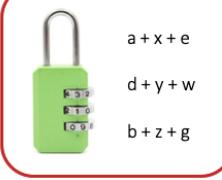
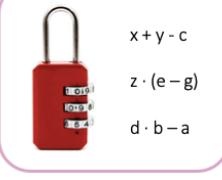
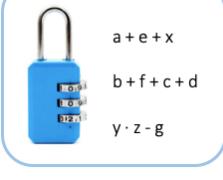
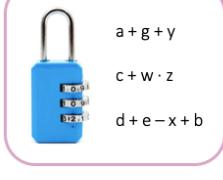
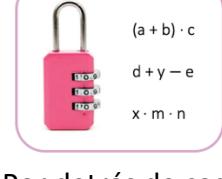
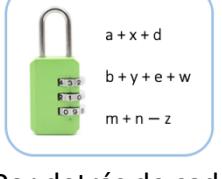
### JUEGO IMPRESO

- Imprime las páginas donde pone “PISTAS” a una cara y en color.
- Tras montarlo todo es aconsejable plastificarlo.

## PREPARA EL JUEGO

1. Imprime las hojas donde pone “PISTAS”
2. Recorta cada pista y sigue las instrucciones de la página de “ORGANIZACIÓN DE LAS BOLSAS” de la página siguiente para llenar las bolsas.
3. A cada candado le daremos una combinación para poderlo abrir (la combinación de cada uno está en la página donde pone “SOLUCIONES”)

## ORGANIZACIÓN DE LAS BOLSAS

	Linea 1	Linea 2	Linea 3	Linea 4
<b>Nivel 1</b> <p>(Estas pistas no se meten en ninguna bolsa con candado. A cada grupo se le dan las 4 pistas, solo de una de las líneas)</p>	<p><b>Linea 1</b></p> <p><math>\text{a} \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{b} \text{H}_2\text{O} + \text{c} \text{O}_2 \rightarrow \text{d} \text{NaHCO}_3</math></p> <p><math>\text{x} \text{N}_2 + \text{y} \text{H}_2 \rightarrow \text{z} \text{NH}_3</math></p> <p><math>\text{ZnS} + \text{w} \text{O}_2 \rightarrow \text{g} \text{ZnO} + \text{e} \text{SO}_2</math></p> <p></p> <p><math>\text{a} + \text{x} + \text{e}</math>  <math>\text{d} + \text{y} + \text{w}</math>  <math>\text{b} + \text{z} + \text{g}</math></p>	<p><b>Linea 2</b></p> <p><math>\text{a} \text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{b} \text{NaCl} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{c} \text{AgCl}</math></p> <p><math>\text{x} \text{HBr} + \text{y} \text{NaOH} \rightarrow \text{NaBr} + \text{z} \text{H}_2\text{O}</math></p> <p><math>\text{d} \text{Al} + \text{e} \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{f} \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{g} \text{H}_2</math></p> <p></p> <p><math>\text{x} + \text{y} - \text{c}</math>  <math>\text{z} \cdot (\text{e} - \text{g})</math>  <math>\text{d} \cdot \text{b} - \text{a}</math></p>	<p><b>Linea 3</b></p> <p><math>\text{a} \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{b} \text{Al} \rightarrow \text{c} \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{d} \text{Cr}</math></p> <p><math>\text{e} \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{f} \text{NaCl} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{g} \text{HCl}</math></p> <p><math>\text{x} \text{Al} + \text{y} \text{Cl}_2 \rightarrow \text{z} \text{AlCl}_3</math></p> <p></p> <p><math>\text{a} + \text{e} + \text{x}</math>  <math>\text{b} + \text{f} + \text{c} + \text{d}</math>  <math>\text{y} \cdot \text{z} - \text{g}</math></p>	<p><b>Linea 4</b></p> <p><math>\text{a} \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{b} \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{c} \text{NaCl} + \text{d} \text{BaSO}_4</math></p> <p><math>\text{d} \text{Cu}_2\text{O} + \text{e} \text{H}_2 \rightarrow \text{g} \text{Cu} + \text{w} \text{H}_2\text{O}</math></p> <p><math>\text{x} \text{SO}_2 + \text{y} \text{O}_2 \rightarrow \text{z} \text{SO}_3</math></p> <p></p> <p><math>\text{a} + \text{g} + \text{y}</math>  <math>\text{c} + \text{w} \cdot \text{z}</math>  <math>\text{d} + \text{e} - \text{x} + \text{b}</math></p>
<b>Nivel 2</b>	<p>  En esta bolsa meter las pistas de candado rosa, sobre rosa</p> <p><math>\text{a} \text{CaC}_2 + \text{b} \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{c} \text{C}_2\text{H}_2 + \text{d} \text{Ca}(\text{OH})_2</math></p> <p><math>\text{w} \text{BaO}_2 + \text{y} \text{HCl} \rightarrow \text{z} \text{BaCl}_2 + \text{k} \text{H}_2\text{O}_2</math></p> <p><math>\text{x} \text{K} + \text{m} \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{n} \text{KOH} + \text{o} \text{H}_2</math></p> <p></p> <p><math>(\text{a} + \text{b}) \cdot \text{c}</math>  <math>\text{d} + \text{y} - \text{e}</math>  <math>\text{x} \cdot \text{m} \cdot \text{n}</math></p> <p>Por detrás de cada una de estas pistas, pegar:  </p> <p>Para luego saber en que bolsa hay que guardarla si los alumnos los mezclan.</p>	<p>  En esta bolsa meter las pistas de candado verde, sobre azul</p> <p><math>\text{a} \text{Fe} + \text{b} \text{O}_2 \rightarrow \text{c} \text{FeO}</math></p> <p><math>\text{x} \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{y} \text{C} \rightarrow \text{z} \text{CO} + \text{w} \text{K}</math></p> <p><math>\text{d} \text{C}_2\text{H}_4 + \text{e} \text{O}_2 \rightarrow \text{m} \text{CO}_2 + \text{n} \text{H}_2\text{O}</math></p> <p></p> <p><math>\text{a} + \text{x} + \text{d}</math>  <math>\text{b} + \text{y} + \text{e} + \text{w}</math>  <math>\text{m} + \text{n} - \text{z}</math></p> <p>Por detrás de cada una de estas pistas, pegar:  </p> <p>Para luego saber en que bolsa hay que guardarla si los alumnos los mezclan.</p>	<p>  En esta bolsa meter las pistas de candado verde, sobre rosa</p> <p><math>\text{a} \text{Zn} + \text{b} \text{HCl} \rightarrow \text{c} \text{ZnCl}_2 + \text{d} \text{H}_2</math></p> <p><math>\text{x} \text{H}_2\text{O} + \text{y} \text{Na} \rightarrow \text{w} \text{NaOH} + \text{z} \text{H}_2</math></p> <p><math>\text{g} \text{CH}_4 + \text{n} \text{O}_2 \rightarrow \text{m} \text{CO}_2 + \text{e} \text{H}_2\text{O}</math></p> <p></p> <p><math>(3\text{b} - 2\text{y})/2</math>  <math>\text{x} + \text{g} + \text{e} + \text{c}</math>  <math>\text{w} + \text{n} + \text{m} + \text{a}</math></p> <p>Por detrás de cada una de estas pistas, pegar:  </p> <p>Para luego saber en que bolsa hay que guardarla si los alumnos los mezclan.</p>	<p>  En esta bolsa meter las pistas de candado verde, sobre verde</p> <p><math>\text{a} \text{CuFeS}_2 + \text{b} \text{O}_2 \rightarrow \text{c} \text{SO}_2 + \text{CuO} + \text{FeO}</math></p> <p><math>\text{d} \text{NaNO}_3 + \text{e} \text{KCl} \rightarrow \text{g} \text{NaCl} + \text{KNO}_3</math></p> <p><math>\text{w} \text{H}_2\text{S} + \text{x} \text{O}_2 \rightarrow \text{y} \text{SO}_2 + \text{z} \text{H}_2\text{O}</math></p> <p></p> <p><math>\text{a} \cdot \text{e} - \text{g}</math>  <math>(\text{x} - \text{c}) \cdot \text{b}</math>  <math>\text{z} \cdot \text{y} \cdot \text{w} + \text{d}</math></p> <p>Por detrás de cada una de estas pistas, pegar:  </p> <p>Para luego saber en que bolsa hay que guardarla si los alumnos los mezclan.</p>

Nivel 3	 <p>En esta bolsa meter las pistas de candado azul, sobre verde</p> <div style="border: 1px solid green; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{a} \text{C}_3\text{H}_8 + \text{b} \text{O}_2 \rightarrow \text{c} \text{CO}_2 + \text{d} \text{H}_2\text{O}</math> </div> <div style="border: 1px solid green; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{e} \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{g} \text{H}_2\text{O} + \text{x} \text{O}_2</math> </div> <div style="border: 1px solid green; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{w} \text{H}_2\text{O} + \text{Al(OH)}_3 \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{y} \text{H}_2\text{O}</math> </div> <div style="border: 1px solid green; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{w} + \text{x} + \text{b}</math>  <math>\text{z} + \text{c} \cdot \text{e}</math>  <math>\text{d} + 2\text{a} - \text{g} \cdot \text{y}</math> </div> <p>Por detrás de cada una de estas pistas, pegar:</p>  <p>Para luego saber en que bolsa hay que guardarlos si los alumnos los mezclan.</p>	 <p>En esta bolsa meter las pistas de candado azul, sobre rojo</p> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{a} \text{H}_2\text{O} + \text{b} \text{Li} \rightarrow \text{c} \text{LiOH} + \text{d} \text{H}_2</math> </div> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{e} \text{KI} + \text{f} \text{Pb(NO}_3)_2 \rightarrow \text{PbI}_2 + \text{g} \text{KNO}_3</math> </div> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{x} \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{y} \text{O}_2 \rightarrow \text{z} \text{CO}_2 + \text{w} \text{H}_2\text{O}</math> </div> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{y} + \text{z} - 5\text{g}</math>  <math>\text{a} \cdot \text{b} \cdot \text{f}</math>  <math>2\text{x} - \text{w} + 2\text{e}</math> </div> <p>Por detrás de cada una de estas pistas, pegar:</p>  <p>Para luego saber en que bolsa hay que guardarlos si los alumnos los mezclan.</p>	 <p>En esta bolsa meter las pistas de candado rosa, sobre rojo</p> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{a} \text{FeS}_2 \rightarrow \text{b} \text{Fe}_3\text{S}_4 + \text{c} \text{S}_2</math> </div> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{d} \text{NaClO}_3 \rightarrow \text{e} \text{NaCl} + \text{f} \text{O}_2</math> </div> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{w} \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{x} \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{z} \text{H}_2\text{O}</math> </div> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{e} \cdot (\text{g} - \text{x})</math>  <math>\text{a} \cdot \text{b} \cdot \text{d}</math>  <math>\text{c} - \text{z} + 3\text{w}</math> </div> <p>Por detrás de cada una de estas pistas, pegar:</p>  <p>Para luego saber en que bolsa hay que guardarlos si los alumnos los mezclan.</p>	 <p>En esta bolsa meter las pistas de candado rosa, sobre azul</p> <div style="border: 1px solid blue; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{a} \text{HF} + \text{b} \text{Al(OH)}_3 \rightarrow \text{c} \text{AlF}_3 + \text{d} \text{H}_2\text{O}</math> </div> <div style="border: 1px solid blue; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{x} \text{Fe} + \text{y} \text{O}_2 \rightarrow \text{z} \text{Fe}_2\text{O}_3</math> </div> <div style="border: 1px solid blue; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{e} (\text{NH}_4)_2\text{S} + \text{f} \text{HCl} \rightarrow \text{g} \text{NH}_4\text{Cl} + \text{h} \text{H}_2\text{S}</math> </div> <div style="border: 1px solid blue; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{a} \cdot \text{x} - \text{f} \cdot \text{g}</math>  <math>\text{e} + \text{c} + \text{d}</math>  <math>\text{b} \cdot \text{y} \cdot \text{z} \cdot \text{n}</math> </div> <p>Por detrás de cada una de estas pistas, pegar:</p>  <p>Para luego saber en que bolsa hay que guardarlos si los alumnos los mezclan.</p>
	 <p>En esta bolsa meter las pistas de candado rojo, sobre azul</p> <div style="border: 1px solid green; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{a} \text{C}_5\text{H}_{14} + \text{b} \text{O}_2 \rightarrow \text{c} \text{CO}_2 + \text{d} \text{H}_2\text{O}</math> </div> <div style="border: 1px solid green; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{e} \text{Ni}_2\text{O}_3 + \text{g} \text{CO} \rightarrow \text{m} \text{CO}_2 + \text{n} \text{Ni}</math> </div> <div style="border: 1px solid green; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{x} \text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{y} \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2</math> </div> <div style="border: 1px solid blue; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>(\text{e} + \text{b})/2</math>  <math>\text{d} - \text{c} + \frac{\text{x}}{2} + \text{n}</math>  <math>\text{y} - \text{a} \cdot (-\text{g})</math> </div> <p>Por detrás de cada una de estas pistas, pegar:</p>  <p>Para luego saber en que bolsa hay que guardarlos si los alumnos los mezclan.</p>	 <p>En esta bolsa meter las pistas de candado rosa, sobre verde</p> <div style="border: 1px solid green; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{a} \text{Na}_3\text{P} + \text{b} \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{c} \text{PH}_3 + \text{d} \text{NaOH}</math> </div> <div style="border: 1px solid green; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{e} \text{C}_5\text{H}_{10} + \text{f} \text{O}_2 \rightarrow \text{g} \text{CO}_2 + \text{x} \text{H}_2\text{O}</math> </div> <div style="border: 1px solid green; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{y} \text{FeS} + \text{z} \text{O}_2 \rightarrow \text{w} \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{u} \text{SO}_2</math> </div> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{f} - \text{z} + \text{a}</math>  <math>5\text{y} - \text{x} - \text{d}</math>  <math>\text{b} + \text{c} + \text{e} + \text{w} - \text{u}</math> </div> <p>Por detrás de cada una de estas pistas, pegar:</p>  <p>Para luego saber en que bolsa hay que guardarlos si los alumnos los mezclan.</p>	 <p>En esta bolsa meter las pistas de candado rojo, sobre verde</p> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{a} \text{FeS}_2 + \text{b} \text{O}_2 \rightarrow \text{c} \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{d} \text{SO}_2</math> </div> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{e} \text{Al} + \text{g} \text{HCl} \rightarrow \text{m} \text{AlCl}_3 + \text{n} \text{H}_2</math> </div> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{w} \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{x} \text{O}_2 \rightarrow \text{y} \text{CO}_2 + \text{z} \text{H}_2\text{O}</math> </div> <div style="border: 1px solid red; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{b} - \text{g} - \text{w}</math>  <math>(\text{a} + \text{d} + \text{y})/2</math>  <math>\text{z} + \text{x} + \text{n} - \text{c} + \text{e}</math> </div> <p>Por detrás de cada una de estas pistas, pegar:</p>  <p>Para luego saber en que bolsa hay que guardarlos si los alumnos los mezclan.</p>	 <p>En esta bolsa meter las pistas de candado rojo, sobre rojo</p> <div style="border: 1px solid blue; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{a} \text{C}_4\text{H}_{10} + \text{b} \text{O}_2 \rightarrow \text{c} \text{CO}_2 + \text{d} \text{H}_2\text{O}</math> </div> <div style="border: 1px solid blue; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{f} \text{C}_{15}\text{H}_{32} + \text{g} \text{O}_2 \rightarrow \text{m} \text{CO}_2 + \text{n} \text{H}_2\text{O}</math> </div> <div style="border: 1px solid blue; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>\text{x} \text{NH}_3 + \text{y} \text{O}_2 \rightarrow \text{z} \text{NO} + \text{w} \text{H}_2\text{O}</math> </div> <div style="border: 1px solid blue; padding: 5px; display: inline-block;"> <math>(\text{g} + \text{z})/9 + \text{a}</math>  <math>\text{n} - \text{m} - \text{c} + \text{d}</math>  <math>\text{y} \cdot \text{x} - \text{b} + \text{f}</math> </div> <p>Por detrás de cada una de estas pistas, pegar:</p>  <p>Para luego saber en que bolsa hay que guardarlos si los alumnos los mezclan.</p>

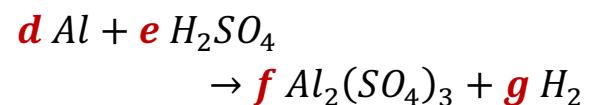
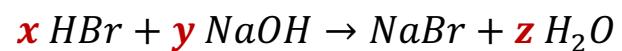
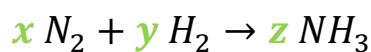
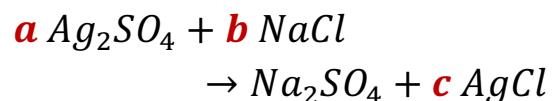
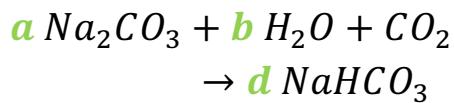
 <p>En esta bolsa meter la tarjeta de "Juego superado"</p>  <p>Juego superado</p>  <p>Enhorabuena</p> <p>También se puede meter en esta bolsa otro tipo de recompensa: chucherías, una tarjeta de recompensa...</p>	 <p>En esta bolsa meter la tarjeta de "Juego superado"</p>  <p>Juego superado</p>  <p>Enhorabuena</p> <p>También se puede meter en esta bolsa otro tipo de recompensa: chucherías, una tarjeta de recompensa...</p>	 <p>En esta bolsa meter la tarjeta de "Juego superado"</p>  <p>Juego superado</p>  <p>Enhorabuena</p> <p>También se puede meter en esta bolsa otro tipo de recompensa: chucherías, una tarjeta de recompensa...</p>	 <p>En esta bolsa meter la tarjeta de "Juego superado"</p>  <p>Juego superado</p>  <p>Enhorabuena</p> <p>También se puede meter en esta bolsa otro tipo de recompensa: chucherías, una tarjeta de recompensa...</p>
<p>Acabado</p>			

## SOLUCIONES

 <p>538</p> <p><math>(g+z)/9 + a = (23+4)/9 + 2 = 5</math>  <math>n - m - c + d = 16 - 15 - 8 + 10 = 3</math>  <math>y \cdot x - b + f = 5 \cdot 4 - 13 + 1 = 8</math></p>	 <p>003</p> <p><math>x + y - c = 1+1-2 = 0</math>  <math>z \cdot (e-g) = 1 \cdot (3-3) = 0</math>  <math>d \cdot b - a = 2 \cdot 1 - 1 = 3</math></p>	 <p>579</p> <p><math>b - g - w = 11 - 5 - 1 = 5</math>  <math>(a+d+y)/2 = (4+8+2)/2 = 7</math>  <math>z + x + n - c + e = 3+3+3-2+2 = 9</math></p>	 <p>987</p> <p><math>(e+b)/2 = (1+17)/2 = 9</math>  <math>d - c + x/2 + n = 14 - 10 + 4/2 + 2 = 8</math>  <math>y - a \cdot (-g) = 1 - 2 \cdot (-3) = 1 + 6 = 7</math></p>
 <p>061</p> <p><math>e \cdot (g-x) = 2 \cdot (3-3) = 0</math>  <math>a \cdot b \cdot d = 3 \cdot 1 \cdot 2 = 6</math>  <math>c - z + 3w = 1 - 3 + 3 \cdot 1 = 1</math></p>	 <p>328</p> <p><math>(a+b) \cdot c = (1+2) \cdot 1 = 3</math>  <math>d + y - e = 1+2-1 = 2</math>  <math>x \cdot m \cdot n = 2 \cdot 2 \cdot 2 = 8</math></p>	 <p>974</p> <p><math>f - z + a = 15 - 7 + 1 = 9</math>  <math>5y - x - d = 5 \cdot 4 - 10 - 3 = 7</math>  <math>b + c + e + w - u = 4</math></p>	 <p>856</p> <p><math>a \cdot x - f \cdot g = 3 \cdot 4 - 2 \cdot 2 = 8</math>  <math>e + c + d = 1 + 1 + 3 = 5</math>  <math>b \cdot y \cdot z \cdot n = 1 \cdot 3 \cdot 2 \cdot 1 = 6</math></p>
 <p>485</p> <p><math>a + x + e = 1 + 1 + 2 = 4</math>  <math>d + y + w = 2 + 3 + 3 = 8</math>  <math>b + z + g = 1 + 2 + 2 = 5</math></p>	 <p>166</p> <p><math>(3 \cdot b - 2 \cdot y)/2 = (3 \cdot 2 - 2 \cdot 2)/2 = 1</math>  <math>x + g + e + c = 2+1+2+1 = 6</math>  <math>w + n + m + a = 2+2+1+1 = 6</math></p>	 <p>039</p> <p><math>a \cdot e - g = 1 \cdot 1 - 1 = 0</math>  <math>(x - c) \cdot b = (3-2) \cdot 3 = 3</math>  <math>z \cdot y \cdot w + d = 2 \cdot 2 \cdot 2 + 1 = 9</math></p>	 <p>481</p> <p><math>a + x + d = 2 + 1 + 1 = 4</math>  <math>b + y + e + w = 1 + 2 + 3 + 2 = 8</math>  <math>m + n - z = 2 + 2 - 3 = 1</math></p>
 <p>240</p> <p><math>y + z - 5 \cdot g = 6 + 6 - 5 \cdot 2 = 2</math>  <math>a \cdot b \cdot f = 2 \cdot 2 \cdot 1 = 4</math>  <math>2x - w + 2 \cdot e = 2 \cdot 1 - 6 + 2 \cdot 2 = 0</math></p>	 <p>432</p> <p><math>a + g + y = 1 + 2 + 1 = 4</math>  <math>c + w \cdot z = 1 + 1 \cdot 2 = 3</math>  <math>d + e - x + b = 1 + 1 - 2 + 2 = 2</math></p>	 <p>970</p> <p><math>w + x + b = 3 + 1 + 5 = 9</math>  <math>z + c \cdot e = 1 + 3 \cdot 2 = 7</math>  <math>d + 2a - g \cdot y = 4 + 2 \cdot 1 - 2 \cdot 3 = 0</math></p>	 <p>474</p> <p><math>a + e + x = 1 + 1 + 2 = 4</math>  <math>b + f + c + d = 2 + 2 + 1 + 2 = 7</math>  <math>y \cdot z - g = 3 \cdot 2 - 2 = 4</math></p>

Amigos de la química

## PISTAS



Amigos de  
la química



$$a + x + e$$

$$d + y + w$$

$$b + z + g$$

Amigos de  
la química

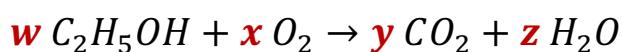
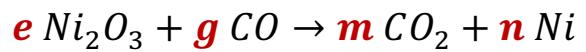
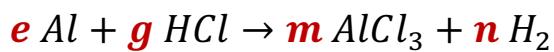
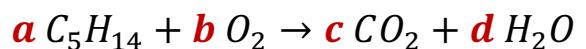
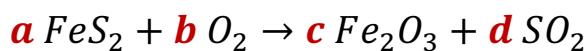


$$x + y - c$$

$$z \cdot (e - g)$$

$$d \cdot b - a$$

PISTAS



$$b - g - w$$

$$(a + d + y)/2$$

$$z + x + n - c + e$$

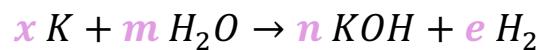
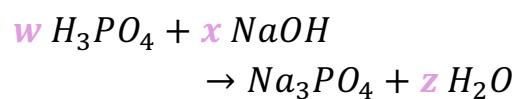
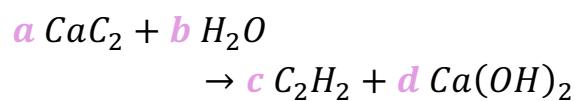


$$(e + b)/2$$

$$d - c + \frac{x}{2} + n$$

$$y - a \cdot (-g)$$

PISTAS



$$e \cdot (g - x)$$

$$a \cdot b \cdot d$$

$$c - z + 3w$$

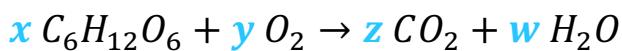
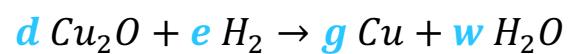
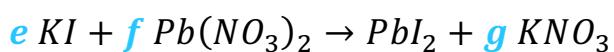
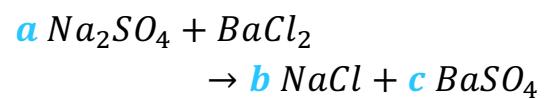


$$(a + b) \cdot c$$

$$d + y - e$$

$$x \cdot m \cdot n$$

PISTAS



$$y + z - 5g$$

$$a \cdot b \cdot f$$

$$2x - w + 2e$$

Amigos de  
la química

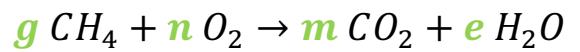
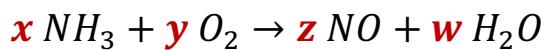
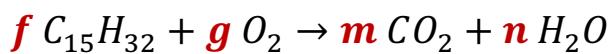
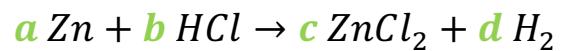
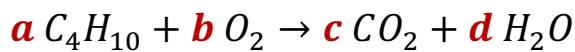


$$a + g + y$$

$$c + w \cdot z$$

$$d + e - x + b$$

PISTAS



$$(g + z)/9 + a$$

$$n - m - c + d$$

$$y \cdot x - b + f$$

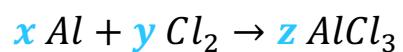
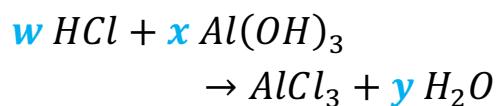
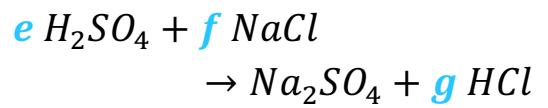
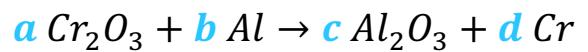
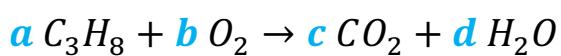


$$(3 \cdot b - 2 \cdot y)/2$$

$$x + g + e + c$$

$$w + n + m + a$$

PISTAS



Amigos de  
la química



$$w + x + b$$

$$z + c \cdot e$$

$$d + 2a - g \cdot y$$

Amigos de  
la química

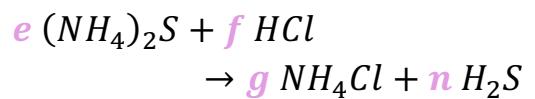
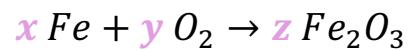
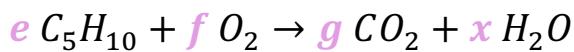
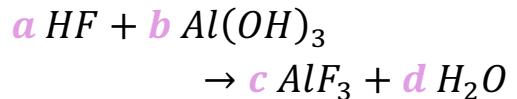
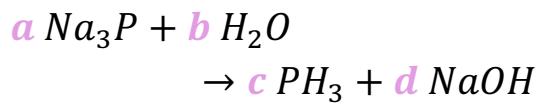


$$a + e + x$$

$$b + f + c + d$$

$$y \cdot z - g$$

PISTAS



$$f - z + a$$

$$5y - x - d$$

$$b + c + e + w - u$$

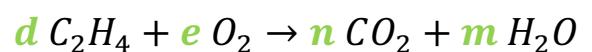
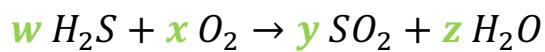
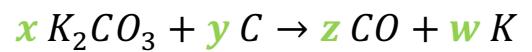
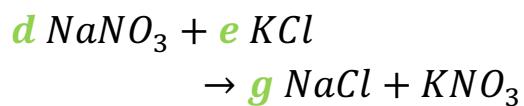
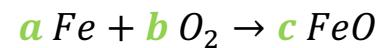
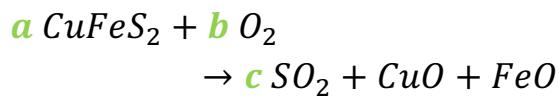


$$a \cdot x - f \cdot g$$

$$e + c + d$$

$$b \cdot y \cdot z \cdot n$$

PISTAS



$$a \cdot e - g$$

$$(x - c) \cdot b$$

$$z \cdot y \cdot w + d$$

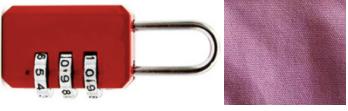


$$a + x + d$$

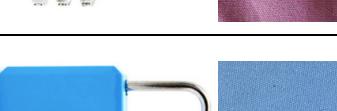
$$b + y + e + w$$

$$m + n - z$$

PISTAS

## PISTAS

PISTAS

Juego  
superado



Enhorabuena



Juego superado



Enhorabuena



Juego  
superado



Enhorabuena



PISTAS

Juego  
superado



Enhorabuena

