

**EGITURA ATOMIKOA eta TAULA PERIODIKOA: Ebazpenak**

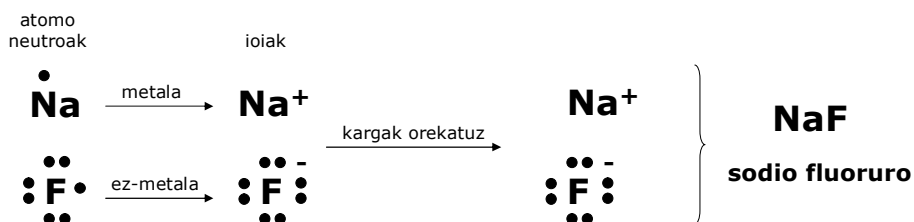
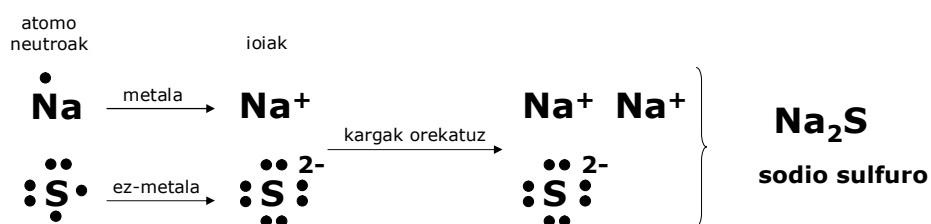
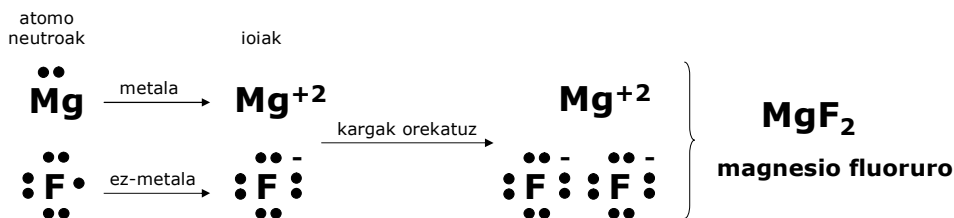
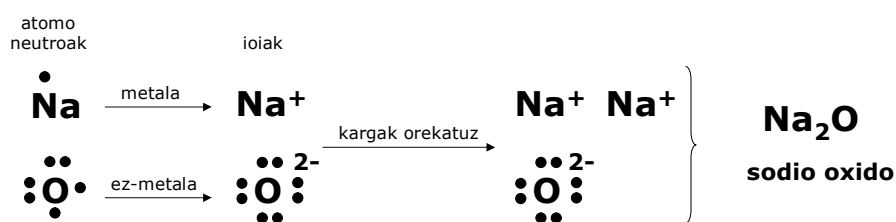
DBH 4

**Izena:**

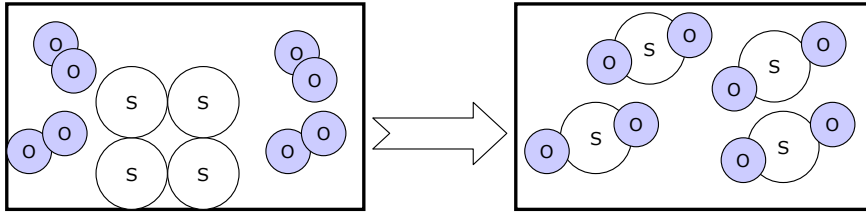
**Kurtsoa:**

**1. Adierazi nola elkartuko diren elementu hauek, adieraziz: 1) atomo bakoitzaren Lewis-en egitura 2) zein den metala eta ez-metala eta nork galduko dituen elektroioak eta nork irabazi 3) sortutako ioien Lewis-en egiturak 4) formulak eta izenak.**

- a) Na eta O
- b) F eta Mg
- c) S eta Na
- d) F eta Na



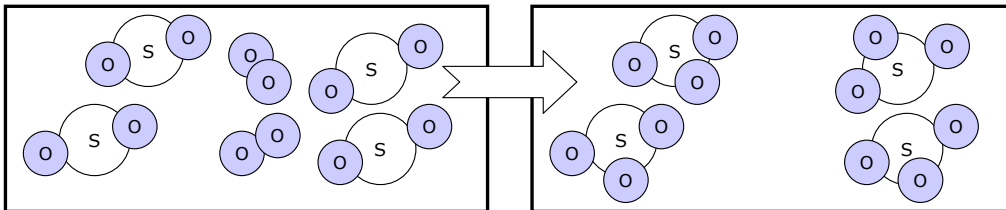
**2. Ondoko sistema materialak sailkatu (substantzia-mota, egoera fisikoak eta molekulen formulak emanaz), aldaketa-motak eta ekuazioak adierazi.**



nahaste heterogeneoa  
 $S(s) + O_2(g)$

aldaketa kimikoa

substantzia purua,  
 konposatua  
 $SO_2(g)$



nahaste homogeneoa  
 $SO_2(g) + O_2(g)$

aldaketa kimikoa

substantzia purua,  
 konposatua  
 $SO_3(g)$

### 3. Osatu ondoko taula, falta diren datu guztiak idatziz

	Nukleoa			Elektroiak	
	protoi-kopurua	neutroi-kopurua	elektroi-kopurua	Kutxa-diagrama	Lewis
${}^{14}_6\text{C}$	<b>6</b>	<b>8</b>	<b>6</b>		
${}^{35}_{17}\text{Cl}$	<b>17</b>	<b>18</b>	<b>17</b>		
${}^{35}_{17}\text{Cl}^-$	<b>17</b>	<b>18</b>	<b>18</b>		
${}^7_3\text{Li}^+$	<b>3</b>	<b>4</b>	<b>2</b>		

**4. Ondoko taula periodikoan**

- a) osatu falta diren gelaskak, elementuen sinboloekin
- b) adierazi zein elementu diren halogenoak eta zeintzuk alkalinoak
- c) taulan agertzen diren elementuen periodoa eta taldea (dakizun era guztietan emanda)
- d) oxigeno atomoaren irudikapen zehatza egin (suposatu zenbaki masikoa 18 dela)

GALDERA HONEK 4 PUNTU BALIO DITU

