

EGITURA ATOMIKOA eta TAULA PERIODIKOA: Ebazpenak

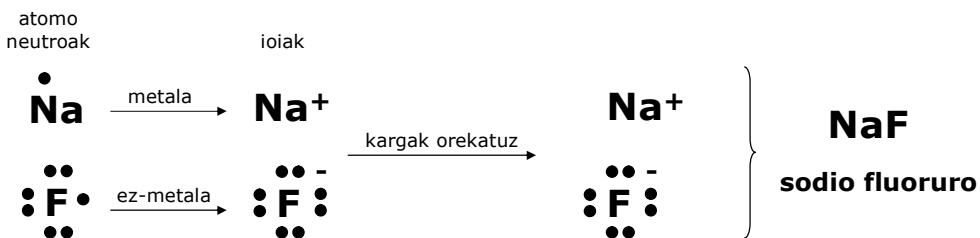
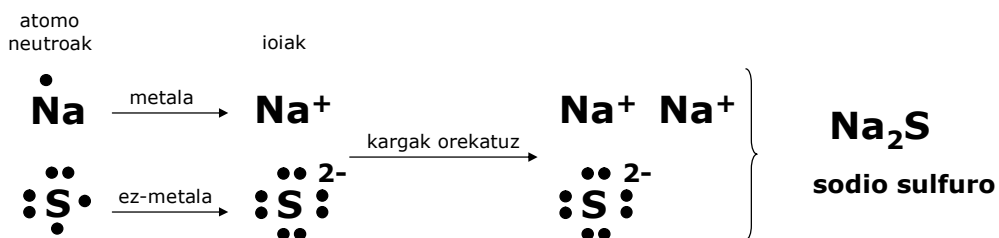
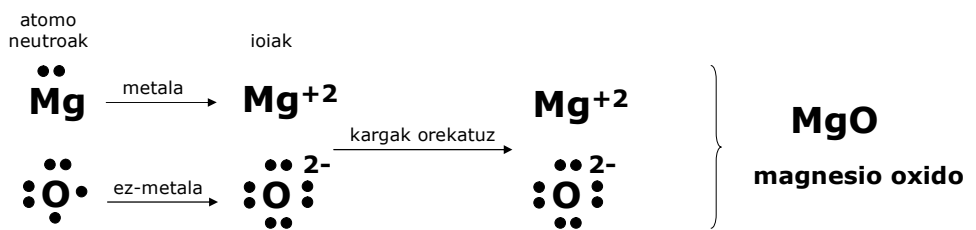
DBH 4

Izena:

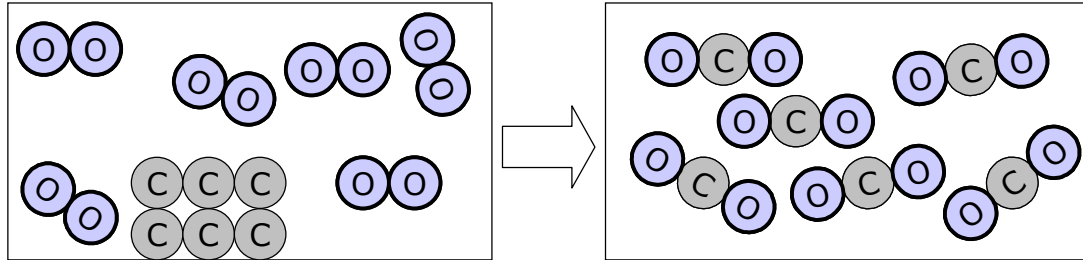
Kurtsoa:

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



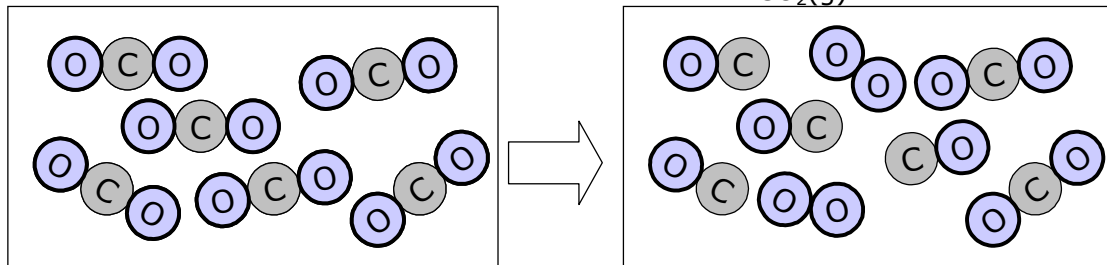
2. Ondoko sistema materialak sailkatu (substantzia-mota, egoera fisikoak eta molekulen formulak emanaz), aldaketa-motak eta ekuazioak adierazi.



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

aldaketa kimikoa

substantzia purua
 konposatua
 $CO_2(g)$



substantzia purua
 konposatua
 $CO_2(g)$

aldaketa kimikoa

nahaste homogeneoa
 $CO(g) + O_2(g) + CO_2(g)$

3. Osatu ondoko taula, falta diren datu guztiak idatziz

	Nukleoa		Elektroiak			Lewis
	protoi-kopurua	neutroi-kopurua	elektroi-kopurua	Kutxa-diagrama		
${}^{14}_7\text{N}$	7	7	7			
${}^{30}_{14}\text{Si}$	14	16	14			
${}^{16}_8\text{O}^{2-}$	8	8	10			
${}^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$	13	14	10			

4. Ondoko taula periodikoan

- osatu falta diren gelaskak, elementuen sinboloekin
- adierazi zein elementu diren gas nobleak eta zeintzuk lurralkalinoak
- taulan agertzen diren elementuen periodoa eta taldea (dakizun era guztietan emanda)
- magnesio atomoaren irudikapen zehatza egin (suposatu zenbaki masikoa 25 dela)

Taldeak

1	2					13	14	15	16	17	18
1A	2A					3A	4A	5A	6A	7A	8A
s^1	s^2					s^2p^1	s^2p^2	s^2p^3	s^2p^4	s^2p^5	s^2p^6

1. periodoa	H							He				
2. periodoa	Li	Be					B	C	N	O	F	Ne
3. periodoa	Na	Mg					Al	Si	P	S	Cl	Ar

↑

alkalinoak

↑

lurralkalinoak

↑

halogenoak

↑

gas nobleak

