

EGITURA ATOMIKOA eta TAULA PERIODIKOA

DBH 4

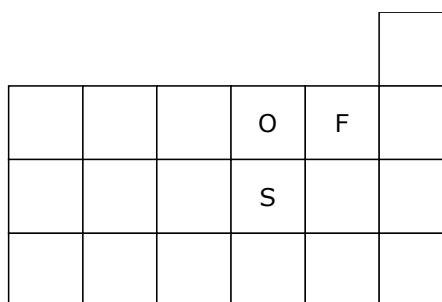
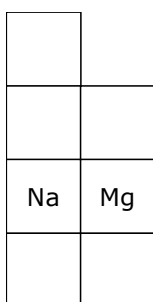
Izena:

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.

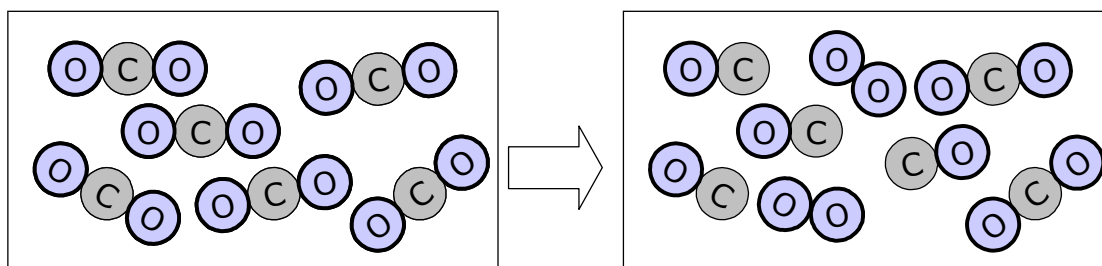
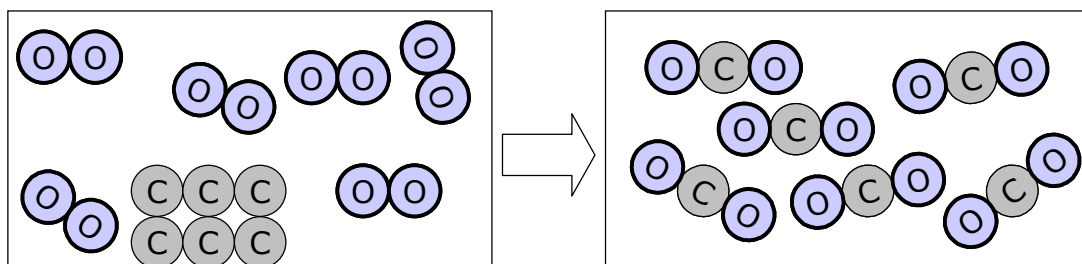
- a) Mg eta O
- b) S eta Mg
- c) F eta Na
- d) S eta Na

GALDERA HONEK 2 PUNTU BALIO DITU



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

GALDERA HONEK 2 PUNTU BALIO DITU



3. Osatu ondoko taula, falta diren datu guztiak idatziz

GALDERA HONEK 2 PUNTU BALIO DITU

	Nukleoa			Elektroiak																	
	protoi-kopurua	neutroi-kopurua	elektroi-kopurua	Kutxa-diagrama	Lewis																
${}^{14}_7\text{N}$				<table style="display: inline-table; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">1s</td> <td style="text-align: center;">2s</td> <td style="text-align: center;">2p</td> <td style="text-align: center;">3s</td> <td colspan="4" style="text-align: center;">3p</td> </tr> </table>									1s	2s	2p	3s	3p				
1s	2s	2p	3s	3p																	
${}^{30}_{14}\text{Si}$				<table style="display: inline-table; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">1s</td> <td style="text-align: center;">2s</td> <td style="text-align: center;">2p</td> <td style="text-align: center;">3s</td> <td colspan="4" style="text-align: center;">3p</td> </tr> </table>									1s	2s	2p	3s	3p				
1s	2s	2p	3s	3p																	
${}^{16}_8\text{O}^{2-}$				<table style="display: inline-table; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">1s</td> <td style="text-align: center;">2s</td> <td style="text-align: center;">2p</td> <td style="text-align: center;">3s</td> <td colspan="4" style="text-align: center;">3p</td> </tr> </table>									1s	2s	2p	3s	3p				
1s	2s	2p	3s	3p																	
${}^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$				<table style="display: inline-table; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="border: 1px solid black; width: 20px; height: 20px;"></td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">1s</td> <td style="text-align: center;">2s</td> <td style="text-align: center;">2p</td> <td style="text-align: center;">3s</td> <td colspan="4" style="text-align: center;">3p</td> </tr> </table>									1s	2s	2p	3s	3p				
1s	2s	2p	3s	3p																	

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)

GALDERA HONEK 4 PUNTU BALIO DITU

			O	F	
Na	Mg		S		