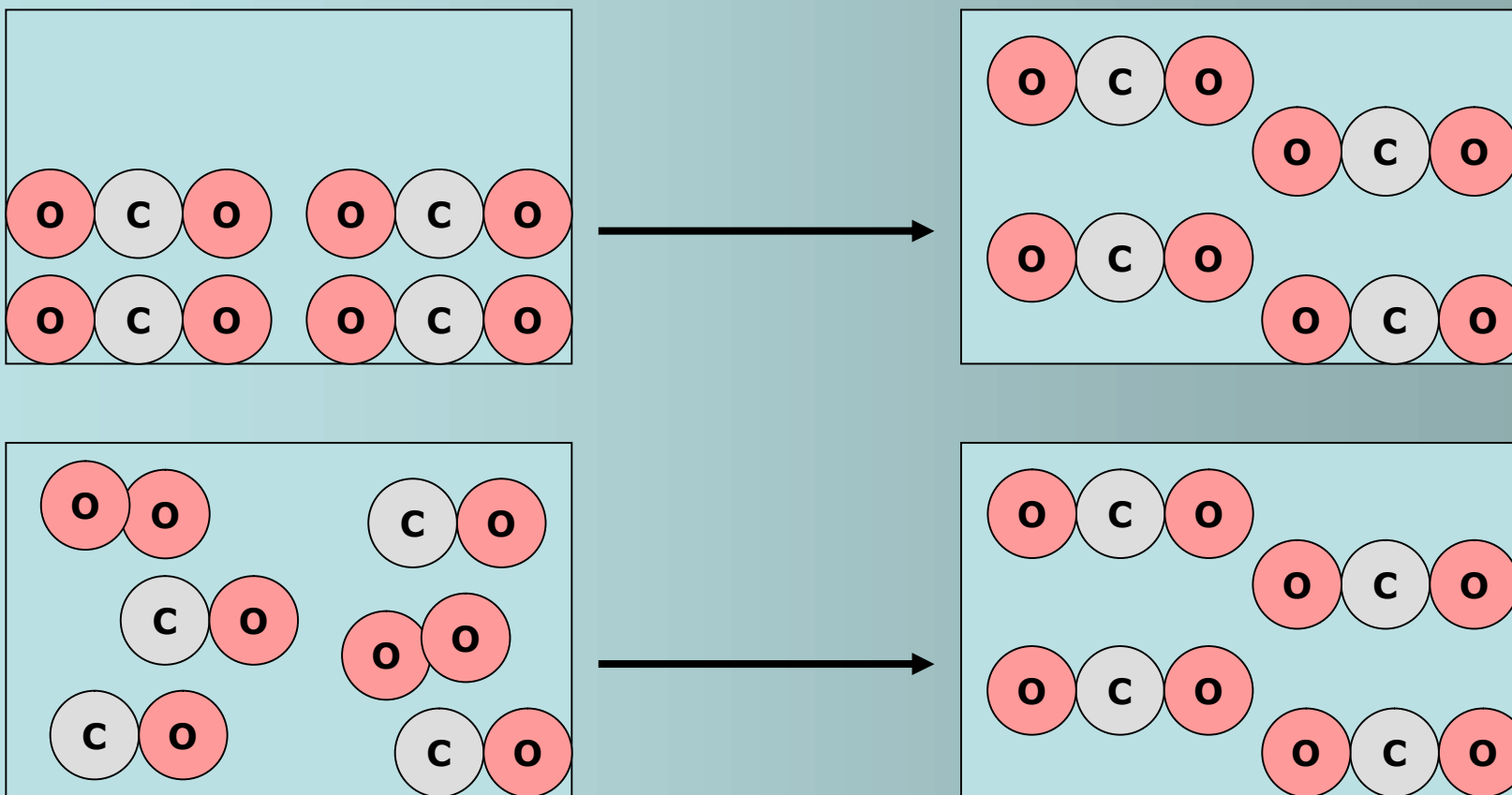


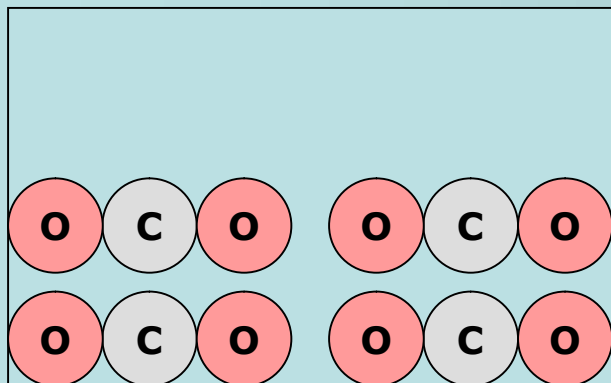
Egitura atomikoa eta taula periodikoa: azterketa

1. Ondoko sistema materialak sailkatu (substantzia-mota, egoera fisikoak eta molekulen formulak emanik), aldaketa-motak eman (fisikoak ala kimikoak) eta aldaketak ekuazio gisa adierazi.



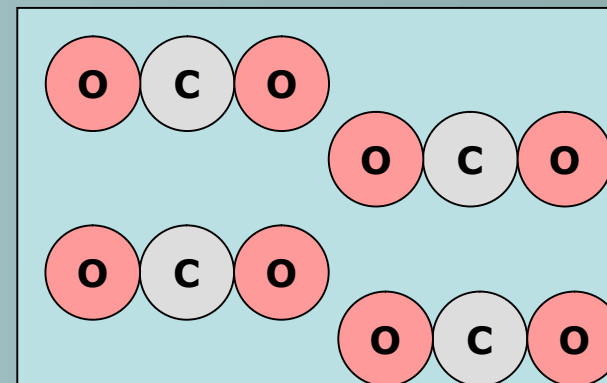
Egitura atomikoa eta taula periodikoa: azterketa

1. EBAZPENA

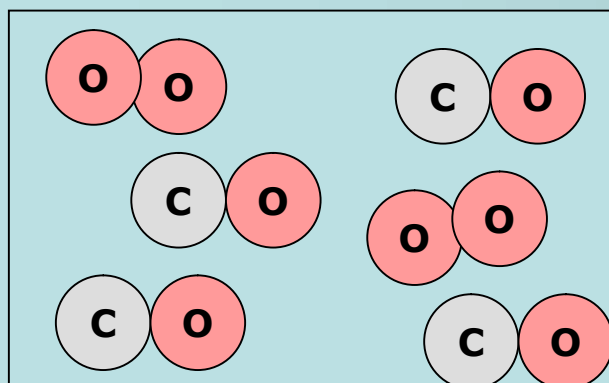


substantzia purua, konposatua
CO₂ (l)

aldaketa
fisikoa

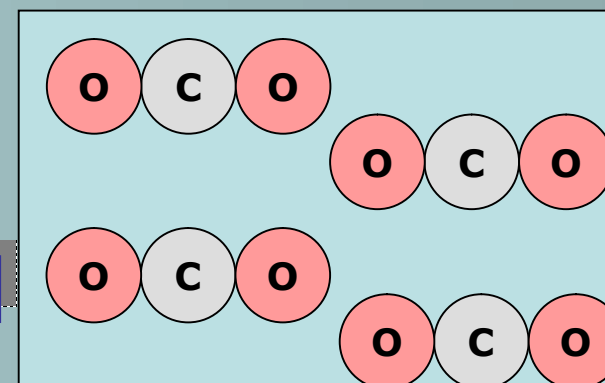
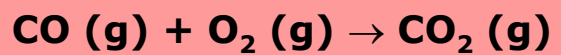


substantzia purua, konposatua
CO₂ (g)



nahaste homogeneoa
CO (g) + O₂ (g)

aldaketa
kimikoa



substantzia purua, konposatua
CO₂ (g)

Egitura atomikoa eta taula periodikoa: azterketa

2. Ondoko taulan, osatu falta diren datuak

Espezie kimikoa	Zenbaki atomikoa	Zenbaki masikoa	Protoi kopurua	Neutroi kopurua	Elektroi kopurua
${}_{5}^{11}\text{B}$					
${}_{11}^{23}\text{Na}^{+}$					
${}_{8}^{18}\text{O}$					
${}_{8}^{16}\text{O}^{2-}$					
${}_{13}^{27}\text{Al}^{3+}$					

Egitura atomikoa eta taula periodikoa: azterketa

2. EBAZPENA

Espezie kimikoa	Zenbaki atomikoa	Zenbaki masikoa	Protoi kopurua	Neutroi kopurua	Elektroi kopurua
${}_{5}^{11}\text{B}$	5	11	5	6	5
${}_{11}^{23}\text{Na}^{+}$	11	23	11	12	10
${}_{8}^{18}\text{O}$	8	18	8	10	8
${}_{8}^{16}\text{O}^{2-}$	8	16	8	8	10
${}_{13}^{27}\text{Al}^{3+}$	13	27	13	14	10

Egitura atomikoa eta taula periodikoa: azterketa

3. Ondoko taulan, adierazi zenbat elektroi dauden eta beraien konfigurazio elektronikoa (nola kokatzen diren)

Espezie kimikoa	Elektroi-kopurua	Notazio estandarra	Kutxa-diagrama
${}^{14}_7\text{N}$			<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 1s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 2s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/> 2p</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 3s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/> 3p</div> </div>
${}^{23}_{11}\text{Na}$			<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 1s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 2s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/> 2p</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 3s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/> 3p</div> </div>
${}^{19}_9\text{F}^-$			<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 1s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 2s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/> 2p</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 3s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/> 3p</div> </div>
${}^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$			<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 1s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 2s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/> 2p</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 3s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/> 3p</div> </div>
${}^{34}_{16}\text{S}^{2-}$			<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 1s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 2s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/> 2p</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/> 3s</div> <div style="text-align: center;"><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/><input type="checkbox"/> 3p</div> </div>

Egitura atomikoa eta taula periodikoa: azterketa

3. EBAZPENA

Espezie kimikoa	Elektroi-kopurua	Notazio estandarra	Kutxa-diagrama
${}^{14}_7\text{N}$	7	$1s^2 2s^2 2p^3$	
${}^{23}_{11}\text{Na}$	11	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	
${}^{19}_9\text{F}^-$	10	$1s^2 2s^2 2p^6$	
${}^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$	10	$1s^2 2s^2 2p^6$	
${}^{34}_{16}\text{S}^{2-}$	18	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	

Egitura atomikoa eta taula periodikoa: azterketa

4. Ondoko taula periodikoan:

- Adierazi falta diren elementuen ikurrak
- Agertzen diren elementuetatik (Na, Mg, Al, O, S, Cl), dierazi zeintzuk diren metalak eta zeintzuk ez-metalak
- Idatzi ezagutzen dituzun elementu alkalino eta halogeno guztiak
- Agertzen diren elementuek (Na, Mg, Al, O, S, Cl), ematen dituzten ioien Lewis-en egiturak idatzi.

Na	Mg

			O		
Al			S	Cl	

Egitura atomikoa eta taula periodikoa: azterketa

4. EBAZPENA

H	
Li	Be
Na	Mg

Metalak: Na, Mg, Al
Ez-metalak: O, S, Cl

Alkalinoak: Li, Na
Halogenoak: F, Cl

					He
B	C	N	O	F	Ne
Al	Si	P	S	Cl	Ar

