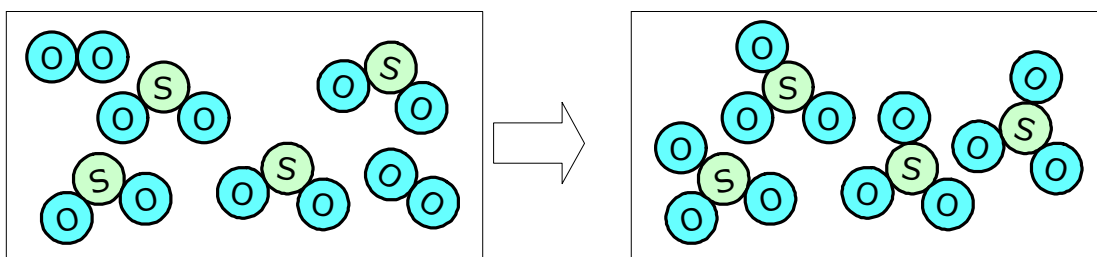


**Egitura atomikoa eta taula periodikoa  
DBH 4 – AZTERKETA**

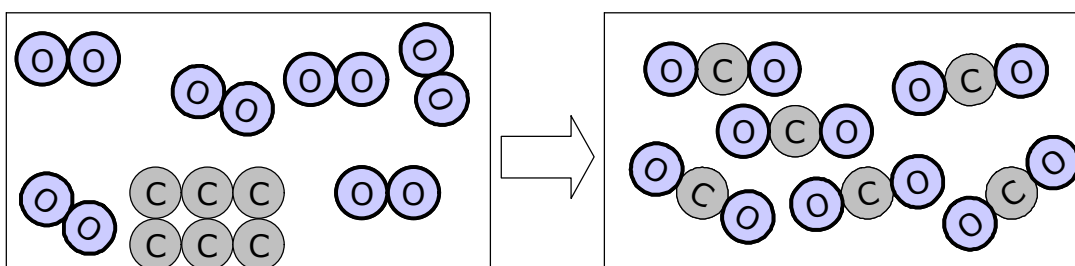
- 1** Irudiko sistemetan, ondokoa egin
- materialak sailkatu: substantzia-motak, formulak eta bakoitzaren egoera fisikoak adierazi
  - aldaketa fisikoa ala kimikoa ematen den adierazi



Nahaste homogeneoa  
 $\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$

Aldaketa kimikoa

Substantzia konposatua  
 $\text{SO}_3(\text{g})$  purua,



Nahaste heterogeneoa  
 $\text{C}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g})$

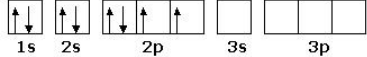
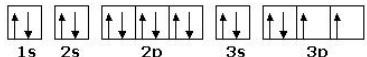
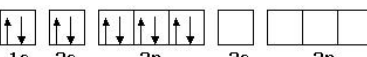

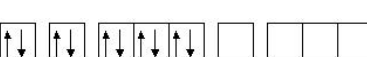
Aldaketa kimikoa

Substantzia konposatua  
 $\text{CO}_2(\text{g})$  purua,

**2** Ondoko taula osatu

Espezie kimikoa	Zenbaki atomikoa	Zenbaki masikoa	Protoi kopurua	Neutroi kopurua	Elektroi kopurua
${}^{25}_{12}\text{Mg}^{2+}$	12	25	12	13	10
${}^{39}_{19}\text{K}$	19	39	19	20	19
${}^{14}_7\text{N}$	7	14	7	7	7
${}^{34}_{16}\text{S}^{2-}$	16	34	16	18	18
${}^{19}_9\text{F}^-$	9	19	9	10	10

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

Espezie kimikoa	Elektroi-kopurua	Notazio estandarra	Kutxa-diagrama
${}^{18}_8\text{O}$	8	$1s^2 2s^2 2p^4$	
${}^{34}_{16}\text{S}$	16	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$	
${}^{23}_{11}\text{Na}^+$	10	$1s^2 2s^2 2p^6$	
${}^{35}_{17}\text{Cl}^-$	18	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	
${}^{14}_7\text{N}^{3-}$	10	$1s^2 2s^2 2p^6$	

**4 Ondoko taula periodikoan:**

- falta diren elementuen ikurrak adierazi
- agertzen diren elementuetatik zeintzuk diren metalak eta zeintzuk ez-metalak adierazi
- agertzen diren elementuen ioien Lewis-en egiturak adierazi
- idatzi halogenoek ematen duten ioien Lewis-en egiturak eta ioien izenak

H						He	
Li	Be						
Na	Mg						
K	Ca						
		B	C	N	O	F	Ne
		Al	Si	P	S	Cl	Ar
						Br	

Metalak: Na eta Mg --- Ez-metalak: N, O, S eta Cl

