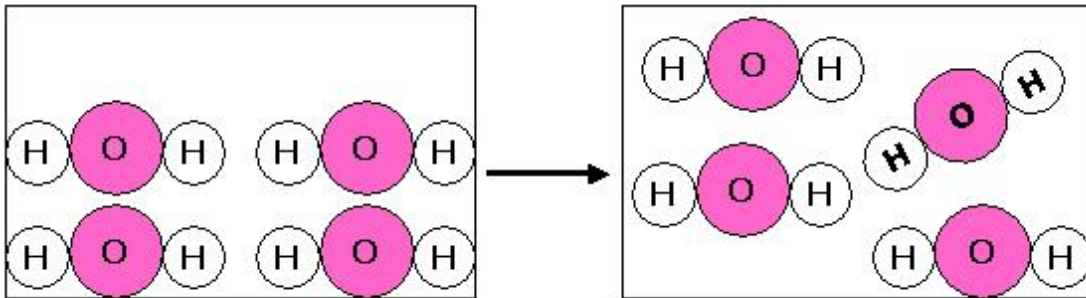


**Egitura atomikoa eta taula periodikoa
DBH 4 – AZTERKETA**

1 Irudiko sistemetan, ondokoa egin

- materialak sailkatu: substantzia-motak, formulak eta bakoitzaren egoera fisikoak adierazi
- aldaketa fisikoa ala kimikoa ematen den adierazi

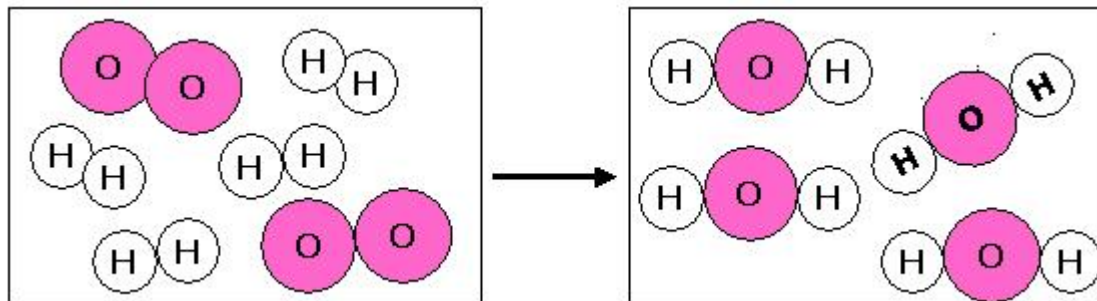


(ez du forma propiorik)

Substantzia purua,
konposatua $H_2O(l)$

Aldaketa fisikoa

Substantzia purua,
konposatua $H_2O(g)$



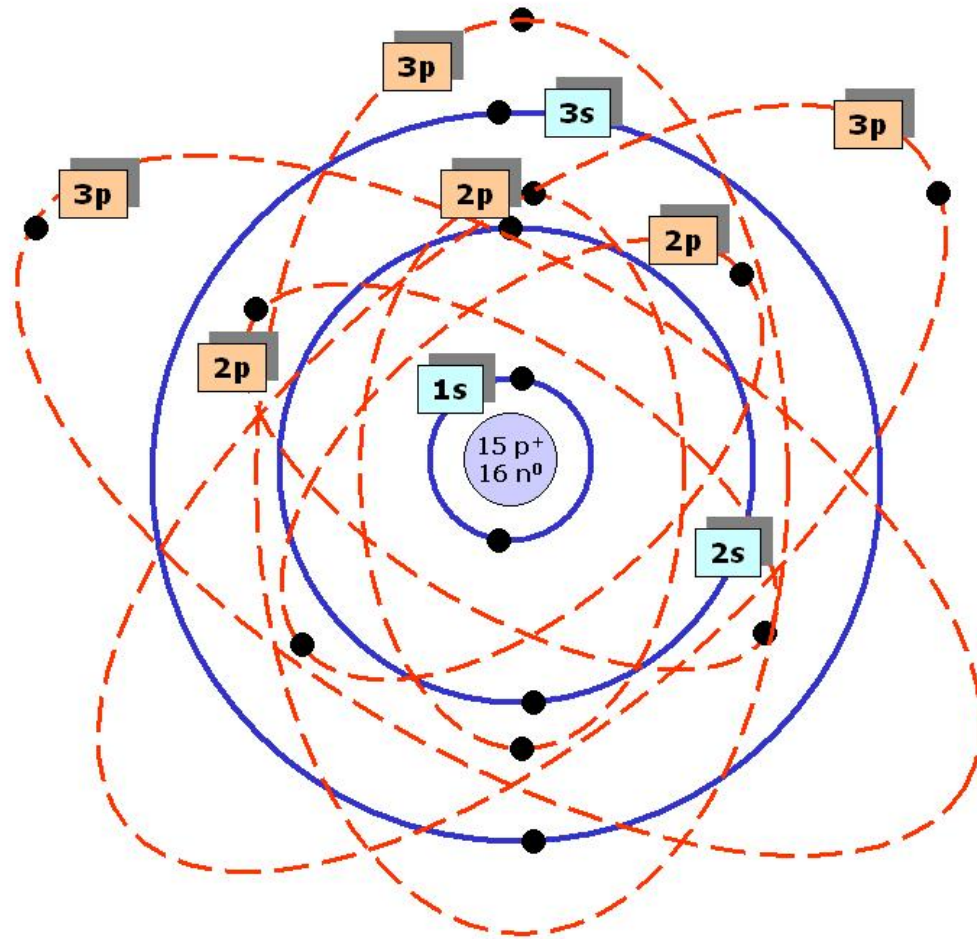
Nahaste homogenea
 $H_2(g) + O_2(g)$

Aldaketa kimikoa

Substantzia purua,
konposatua
 $H_2O(g)$

2 Ondoko taula osatu eta irudikatu fosforo ($^{31}_{15}P$) atomoaren irudia

Espezie kimikoa	Zenbaki atomikoa	Zenbaki masikoa	Protoi kopurua	Neutroi kopurua	Elektroi kopurua
$^{23}_{11}Na$	11	23	11	12	11
$^{40}_{20}Ca^{2+}$	20	40	20	20	18
$^{31}_{15}P$	15	31	15	16	15
$^{34}_{16}S^{2-}$	16	34	16	18	18
$^{37}_{17}Cl^-$	17	37	17	20	18



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

Espezie kimikoa	Elektroi-kopurua	Notazio estandarra	Kutxa-diagrama
${}^{15}_{7}\text{N}$	7	$1s^2 2s^2 2p^3$	
${}^{34}_{16}\text{S}^{2-}$	18	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	
${}^{39}_{19}\text{K}^+$	18		
${}^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$	18		
${}^{14}_{7}\text{N}^{3-}$	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 halogeno eta lurralinoek ematen duten ioien Lewis-en egiturak.

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

Metalak: Be eta K --- Ez-metalak: P, O eta Cl



Halogenoak:



Lurralkalinoak:

