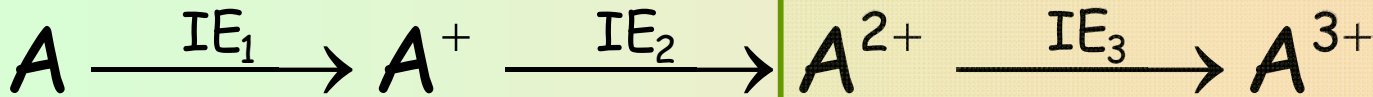


Hautaprobak: Atomoak, TP, Loturak

Ekaina-2007

C1

a) Hirugarren ionizazio-energia handiena duena n txikiena eta Z^* handiena duena izango da. Eragiketa egin aurretik suposa dezakegu "A" izango dela 2. maila elektronikotik erauzi behar delako.



Zenbaki atomikoak jakin daitezke atomo neutroen elektroikopuruak datuak direlako.

Hirugarren IE-rako kalkuluak

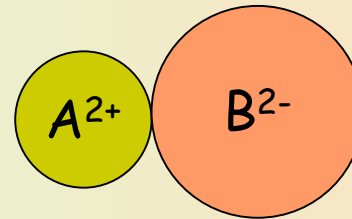
+2 Katioia		n	Z^*	IE_3
${}_{12}A^{2+}$	$1s^2 2s^2 2p^6$	2	$12 - 2 = 10$	$IE \uparrow \dots n \downarrow Z^* \uparrow$
${}_{16}B^{2+}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$	3	$16 - 10 = 6$	"A"-ren katioi dibalenteak du IE_3 handiena
${}_{18}C^{2+}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$	3	$18 - 10 = 6$	

Ekaina-2007

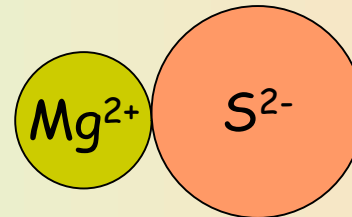
C1

b) eta c) "A" metala denez (lurralkalinoa) eta "B" ez-metala (anfigenoa) konposatu ionikoa osatuko dute, non anioia eta katioia dibalenteak izango diren.

Formula: AB



Formula: MgS

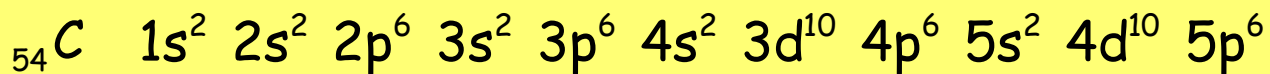
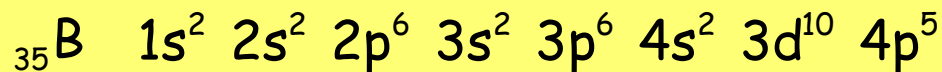
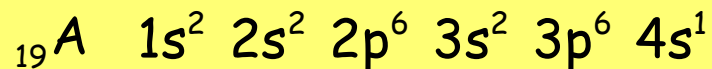


Lotura ionikoa, metal eta ez-metalaren artean ematen delako.

Uztaila-2007

C1

a) Konfigurazio elektronikoak



b) Talde eta periodoak

Elementua	Taldea	Periodoa
${}_{19}\text{A}$	1A - alkalinoa	$n = 4$
${}_{35}\text{B}$	7A - halogenoa	$n = 4$
${}_{54}\text{C}$	8A - gas noblea	$n = 5$

Uztaila-2007

C1

c) Lehen ionizazio-potentziala (IP_1) txikiena

Elementua	n	Z^*	Ionizazio-potentziala
${}_{19}A$	4	$19 - 18 = 1$	$IP \downarrow \dots n \uparrow Z^* \downarrow$ "A" izango da IP txikiena duen elementua
${}_{35}B$	4	$35 - 28 = 7$	
${}_{54}C$	5	$54 - 46 = 8$	

d) Afinitate elektronikorik (AE) handiena

Elementua	n	Z^*	Afinitate elektronikoa
${}_{19}A$	4	$19 - 18 = 1$	$AE \uparrow \dots n \downarrow Z^* \uparrow$ "B" da AE handiena duena eta ez C, azken hau gas noblea delako
${}_{35}B$	4	$35 - 28 = 7$	
${}_{54}C$	5	$54 - 46 = 8$	

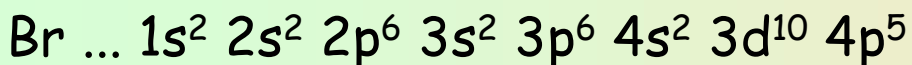
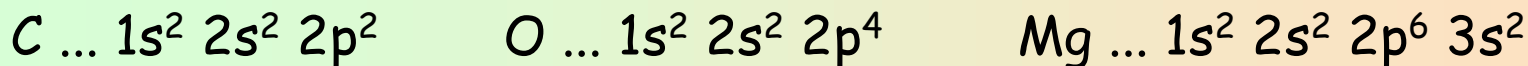
Hautaprobak: Atomoak, TP, Loturak

Uztaila-2007

C2

Urtzeko garaitu behar diren lotura/indarrak

Zenbaki atomikoak kontuan hartuz, elementuen kokapena taula periodikoan hauxe da:



	Mg
K	

Metalak: Mg, K

Ez-metalak: C, O, Cl, Br

	C		O		
				Cl	
				Br	

Hautaprobak: Atomoak, TP, Loturak

Uztaila-2007

C2

Urtzeko garaitu behar diren lotura/indarrak

Konposatua	Substantzia-mota	Indarrak / Loturak
Potasio kloruro KCl	Ionikoa	Lotura ionikoak gainditu behar dira
Bromoa Br_2	Kobalente apolarra	Indar intermolekularrak gainditu behar dira
Magnesioa Mg	Metalikoa	Lotura metalikoak gainditu behar dira
Karbono dioxidoa CO_2	Kobalente apolarra	Indar intermolekularrak gainditu behar dira