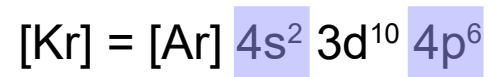
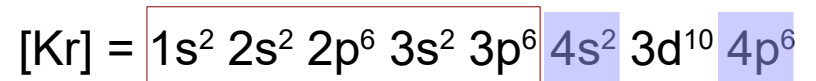
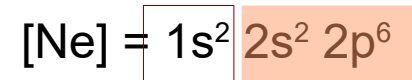


**A.11** Donats els següents grups d'elements: a) Li, Na, K; b) Be, Ca; c) B, Al; d) Si, Ge; e) N, As; f) S, Te; g) F, I; h) He, Ne, Ar, Kr.

i) Escriu la configuració electrònica i indiqueu el grup i període al que pertanyen.

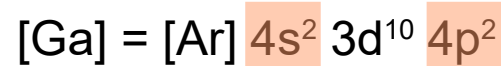
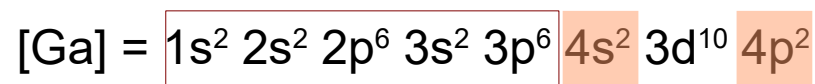
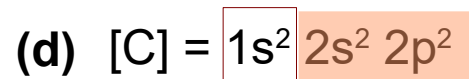
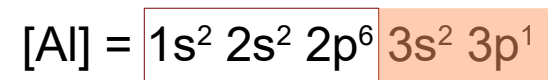
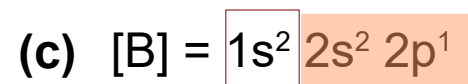
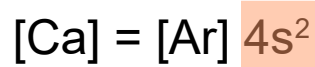
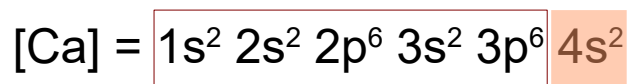
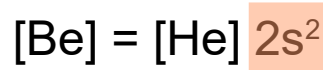
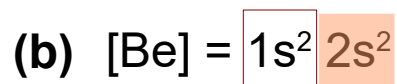
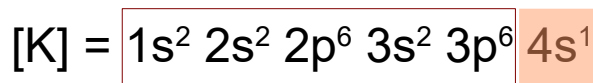
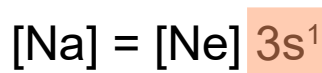
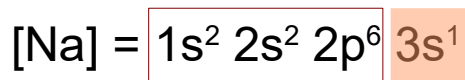
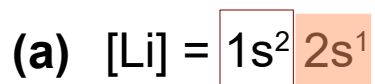
ii) ¿Quina relació existeix entre les configuracions dels elements que es troben en un mateix grup de la taula periòdica?

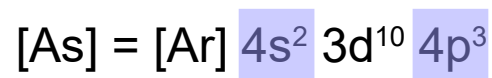
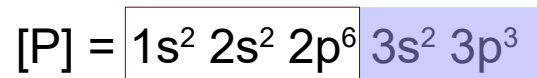
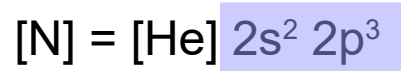
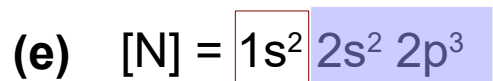


**A.11** Donats els següents grups d'elements: a) Li, Na, K; b) Be, Ca; c) B, Al; d) Si, Ge; e) N, As; f) S, Te; g) F, I; h) He, Ne, Ar, Kr.

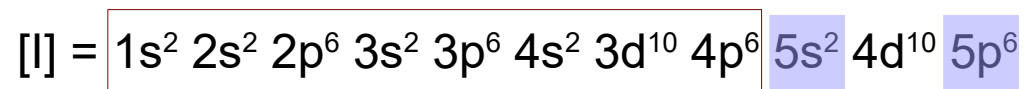
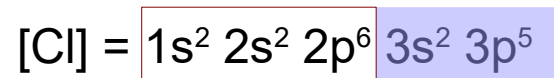
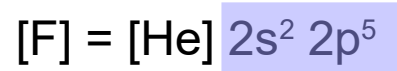
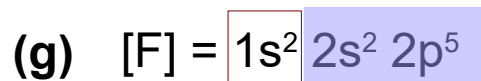
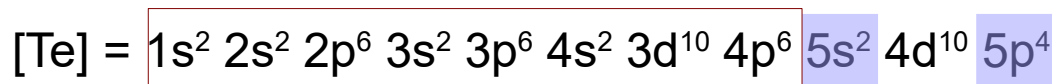
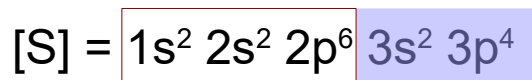
i) Escriu la configuració electrònica i indiqueu el grup i període al que pertanyen.

ii) ¿Quina relació existeix entre les configuracions dels elements que es troben en un mateix grup de la taula periòdica?

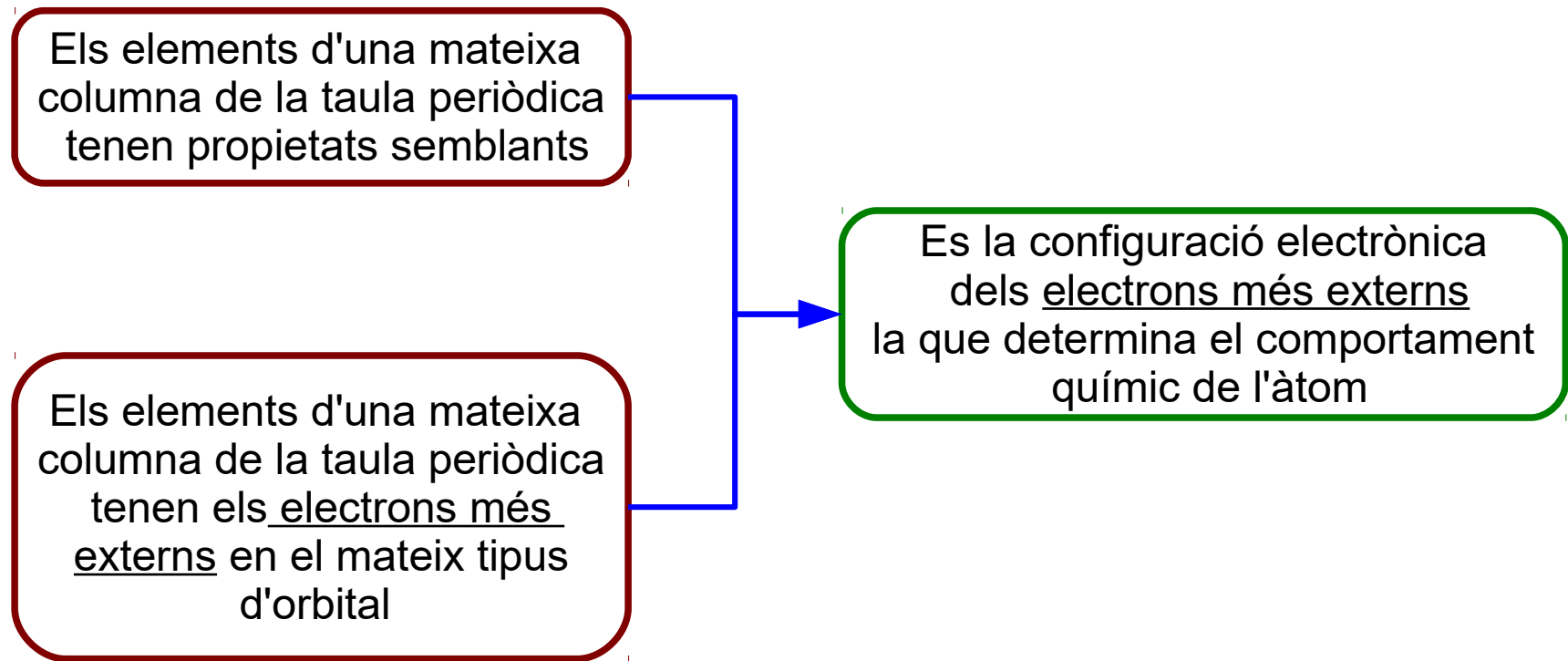




(f)



IA alcalins	IIA alcalino- terris	IIIA terris	IVA grup del carboni	VA grup del nitrogen	VIA grup de l'oxigen	VIIA halògens	VIIIA gasos nobles
$ns^1$	$ns^2$	$ns^2np^1$	$ns^2np^2$	$ns^2np^3$	$ns^2np^4$	$ns^2np^5$	$ns^2np^6$



Cada **orbital** té a més a més d'una energia definida, una característica distribució de probabilitat de trobar a l'electró