	NOMBRE Y APELLIDOS: CURSO: 4º ESO
	CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

ACTIVIDAD 1

Para los siguientes elementos escribe su configuración electrónica, indica cual es la capa de valencia y la configuración electrónica de la capa de valencia:

Observa el ejemplo pasa saber qué debes escribir en cada casilla y hazlo en ese mismo formato

Li (Z = 3)	Configuración electrónica (CE)	$1s^2\ 2s^1$
	Capa de Valencia (CV)	2
	Configuración electrónica de valencia (CEV)	$2s^1$

K (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	

C (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	

Ne (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	

Mg (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	

Se (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	

P (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	

Ar (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	
Ge (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	
Si (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	
Sr (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	
As (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	
S (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	
Xe (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	
Cl (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	
Ca^{2+} (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	
Se^{2-} (Z = _____)	CE	
	CV	
	CEV	

ACTIVIDAD 2

A partir de la configuración electrónica indica razonadamente:

a) Qué elementos pertenecen al mismo periodo.

Periodo 1:

Periodo 2:

Periodo 3:

Periodo 4:

Periodo 5:

Periodo 6:

Periodo 7:

b) Qué elementos pertenecen al mismo grupo.

Grupo 1:

Grupo 2:

Grupo 13:

Grupo 14:

Grupo 15:

Grupo 16:

Grupo 17:

Grupo 18: