

**CUESTIONES QUIMICA GENERAL E INORGANICA**  
**ENLACE METALICO**

1.- Justifique la variación de los siguientes puntos de ebullición:

	K	Cr	Mo	W	Ni	Ga
P.E.(°C)	765	2665	5560	5930	2730	2403

2.- Explique la variación observada en la temperatura de fusión de titanio, calcio y cobre.

	Ti	Ca	Cu
P.F.(°C)	1668	839	1083

3.- Justificar porqué el W es el metal más duro del Sistema Periódico y el Cs es el metal más blando.

4.- El potencial del par  $M^{2+}/M$  es una medida de la reactividad de los elementos metálicos en disolución acuosa. Teniendo en cuenta los **factores** de los que depende  $E^\circ$ , comentar la diferente reactividad de los siguientes metales:

	$Ba^{2+}/Ba$	$Ti^{2+}/Ti$	$Ni^{2+}/Ni$	$Cu^{2+}/Cu$
$E^\circ(v)$	-2.90	-1.63	-0.25	+0.34