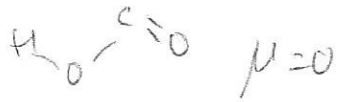
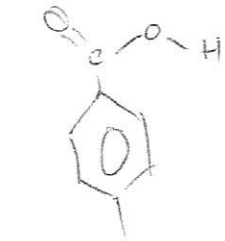
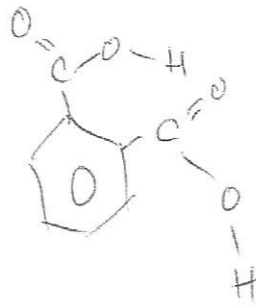


3 (a)



L, PH



K, D, L, PH

(b)

Porque em ~~A~~B as PH são intramoleculares e em ~~A~~A são intermoleculares, ~~logo em A~~, ~~para além de não~~ <sup>apesar</sup> ter interações de Debye e Keelson. Logo a energia das forças intermoleculares em A é ~~menor~~ <sup>maior</sup> do que em B.

4 (a)

	Cr	Mo	
1) <del>2</del>	Cr	Mo	9,1% ✓
	124,9	<del>136,3</del>	✓
2) Estruturas	ccc	ccc	✓
3) n.º e valência	6	6	Não
4) X semelhantes	1,66	2,16	

Não ~~podem~~ podem formar ligas em toda a gama de estabilidade mas podem formar uma gama elevada

