

UNED – QUÍMICA GENERAL CIENCIAS QUÍMICAS
Septiembre 2003 – 1ª prueba - original

Los enunciados en PDF pueden verse en www.calatayud.unedaragon.org o www.barbastro.unedaragon.org –

SOLUCIONES

1- C	6- D	11- B	16- B	21- B	26- C
2- B	7- D	12- B	17- C (**)	22- C	27- C
3- D	8- A (*)	13- C	18- C	23- C	28- A
4- A	9- C	14- A	19- A	24- B	29- B
5- C	10- C	15- A	20- C	25- A	30- C

(*) La configuración electrónica del elemento nº 29 (Cu) debería ser $[\text{Ar}] 3d^9 4d^2$, pero constituye una excepción ya que uno de los dos electrones del subnivel 4s cae al 3d, por lo que en realidad es $[\text{Ar}] 3d^{10} 4d^1$

(**) Al ofrecer dos soluciones idénticas (c y d) cabe suponer que se trata de un error, y que una de ellas, suponemos la c) debería ser 50°C y 10^{-4} atm, que sería la correcta

PROBLEMA 1: (La concentración de la disolución de NH_4Cl es del 15%, y no del 1,5%)

31- A 32- B 33- B

PROBLEMA 2: 34- C 35- D 36- C 37- B

PROBLEMA 3: 38 - C 39 - D