

Visita de estudo ao Departamento de Ciências da Vida – Bioquímica - FCTUC



No dia 21 de fevereiro de 2018 os alunos das turmas CT1, CT2 e CT3 do 12º ano, no âmbito das disciplinas de Química e Biologia, visitaram o Departamento Ciências da Vida - Bioquímica, da Faculdade de Ciências e Tecnologia da Universidade de Coimbra. Esta visita foi realizada por convite do Núcleo de Estudantes de Bioquímica, que organizou um “Dia Aberto” do seu Departamento com o objetivo de mostrar aos alunos finalistas do ensino secundário o que ali se estuda e se investiga.

A visita começou com a visita a vários laboratórios onde os alunos puderam ser interpelados e interagir com diversas atividades experimentais, nomeadamente: Mutações genéticas, Coloração de Gram e Técnica de PCR.

No período da tarde, os alunos tiveram ainda oportunidade de visitar o Paço das Escolas da Universidade de Coimbra, o Jardim Botânico, o Museu da Ciência da Universidade de Coimbra e a Associação Académica de Coimbra.

Com esta visita pretendeu-se, sobretudo, que os alunos ficassem mais esclarecidos sobre o curso de Bioquímica da FCTUC, no sentido de fazerem uma opção melhor fundamentada aquando da candidatura ao ensino superior.









O SISTEMA PERIÓDICO DOS ELEMENTOS QUÍMICOS
 $\Theta = 5,5 \cdot 10^{-4}$ $\Theta = 1,008$

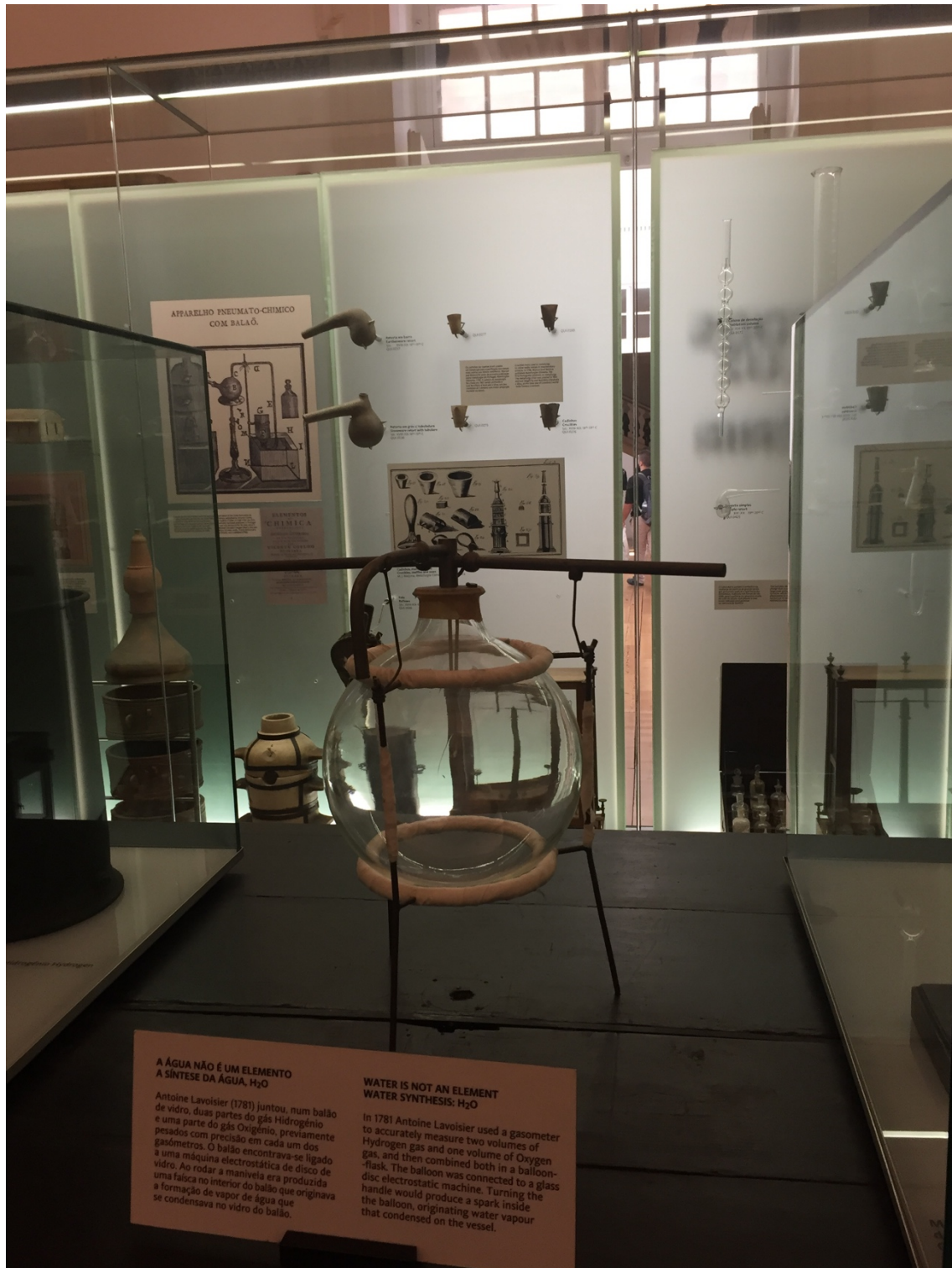
Período	Grupo I a	Grupo II a	Grupo III a	Grupo IV a	Grupo V a	Grupo VI a	Grupo VII a	Grupo VIII a	Grupo 0
I	1 H 1,008					7 N 14,008	8 O 16,000	9 F 19,00	2 He 4,00
II	3 Li 6,94	4 Be 9,01				15 P 31,04	16 S 32,07	17 Cl 35,46	10 Ne 20,2
III	11 Na 22,99	12 Mg 24,32				23 V 51,0	24 Cr 52,01	25 Mn 54,93	18 Ar 39,88
IV	19 K 39,10	20 Ca 40,08	21 Sc 44,96	22 Ti 47,88	23 V 51,0	24 Cr 52,01	25 Mn 54,93	26 Fe 55,84	27 Co 58,93
V	37 Rb 85,5	38 Sr 87,6	39 Y 88,9	40 Zr 91,2	41 Nb 92,9	42 Mo 95,9	43 Tc 98,9	44 Ru 101,1	45 Rh 102,9
VI	55 Cs 132,9	56 Ba 137,3	57 La 138,9	58 Ce 140,1	59 Pr 140,9	60 Nd 144,2	61 Pm —	62 Sm 150,4	63 Eu 152,0
VII	87 —	88 Ra 226,0	89 Ac —	90 Th 232,0	91 Pa —	92 U 238,0	93 Np —	94 Pu —	95 Am —

*Terras raras









**A ÁGUA NÃO É UM ELEMENTO
A SÍNTESE DA ÁGUA, H_2O**

Antoine Lavoisier (1781) juntou, num balão de vidro, duas partes do gás Hidrogénio e uma parte do gás Oxigénio, previamente pesados com precisão em cada um dos gasómetros. O balão encontrava-se ligado a uma máquina electrostática de disco de vidro. Ao rodar a manivela era produzida a formação de vapor de água que se condensava no vidro do balão.

**WATER IS NOT AN ELEMENT
WATER SYNTHESIS: H_2O**

In 1781 Antoine Lavoisier used a gasometer to accurately measure two volumes of Hydrogen gas and one volume of Oxygen gas, and then combined both in a balloon-flask. The balloon was connected to a glass disc electrostatic machine. Turning the handle would produce a spark inside the balloon, originating water vapour that condensed on the vessel.



