

MODELO DE GASES

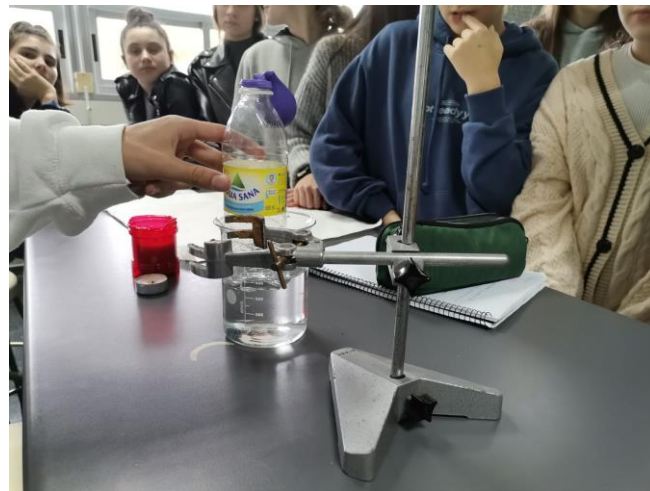
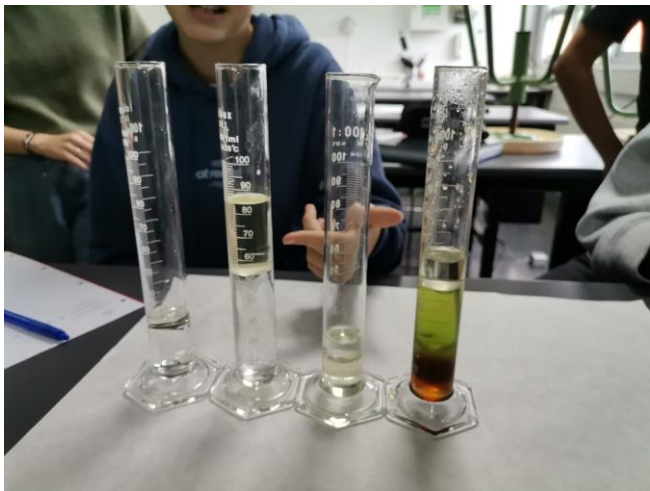
O alumnado de secundaria seguindo o método científico, deseñou e levou a cabo experimentos que comprobaban as leis dos gases.

Por mor da Lei de gases combinada, que establece que a relación entre a presión (P), o volume (V) e a temperatura (T) dun gas é constante ($(P \cdot V)/T = \text{cte}$) deriváanse 3 casuísticas:

- Se a T mantense constante cúmprese a Lei de Boyle-Mariotte: $P \cdot V = \text{cte}$
- A volume constante, os gases seguen a Lei de Gai-Lussac: $P/T = \text{cte}$
- Se é a presión o que se mantén constante, cúmprese a Lei de Charles: $V/T = \text{cte}$



Doutra banda, unha parella deseñou o seu experimento ao redor dos coñecementos obtidos sobre a densidade. Levándoo a cabo con diferentes fluídos: mel, aceite, auga, vinagre, lavalouzas, alcol...



A actividade consistía en que cada neno era un átomo dun determinado elemento e tiña que formar moléculas con outros átomos a través de ligazón iónica, covalente ou metálico.

As caixas de ovos representan as capas de electróns, cada electrón está representado por unha bolita de papel, así, tiñan que dar os seus electróns de valencia, coller electróns, ou compartir electróns para adquirir a configuración de gas nobre (ter completa a última capa)

