



РЕПУБЛИКА СРБИЈА
ОСНОВНА ШКОЛА "МЛАДОСТ"

Тел: 036/631-468
е-маил: osmladostvb@gmail.com

Адреса за пошту: Железничка број 26 36217 Врњци

Извештај поводом обележавања 23.октобра-Светског дана мола

Ове године обележили смо Светски дан мола у среду 26.10.2022 године у холу основне школе „Младост“ са почетком у 13:15h.

23.октобар(10.23.), хемичари и љубитељи хемије широм света славе Дан мола у част једне од најважнијих хемијских константи-**Авогадровог броја**. **Авогадров број** износи $6,022045 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ и повезан је са једном од основних физичких величина, *количином супстанце* и њеном мерном јединицом-*мол*. Хемичари знају да је мол она количина супстанце која садржи тачно

$6,022045 \times 10^{23}$ елементарних јединки(атома, молекула или јона).

Треба напоменути и то да, насупрот општем уверењу, **Авогадров број није открио**, односно израчунао **Амадео Авогадро(1776-1856)**. Авогадро је већ био адвокат када се заинтересовао за математику и физику, па је 1820.године постао први професор физике у Италији. Најпознатији је по својој хипотези да једнаке запремине различитих гасова на истој температури и притиску садрже исти број елементарних јединки(Авогадров закон).

У част Авогадровог великог доприноса у решавању вероватно највећег проблема свог времена-успостављање разлике између атома и молекула-**број јединки у једном молу супстанце се назива Авогадровим бројем**.

Четири ученика **8.разреда(Мина Благојевић, Мина Петровић, Данило Предолац и Милица Степић)** су гостима(ученици школе, наставно особље и ваннаставно особље) презентovali презентацију направљену од стране ученика, а уз помоћ предметног наставника хемије. Сваки ученик је имао задатак да нас упозна са важним појмовима као што је **дефиниција количине супстанце, њена јединица и формула за израчунавање затим Авогадров број, Моларна маса**. *Ученици су посебно истакли зашто се у свету овај дан обележава баш 23. октобра. Октобар је десети месец, а у Авогадровом броју имамо 10^{23}* . Илустрованим примерима су приказали величину Авогадровог броја тачније његову огромну вредност.

Реализацији самог предавања су претходиле разне активности:припрема хамера, идеје за штампање мајци, припрема послужења за госте(америчке крофнице, мафини, канапеи, сокови),сређивање паноа, припрема балона, сечење стикера, пробе и договори.

Гости реализоване активности су по завршетку презентације могли да се послуже скромним послужењем у част обележавања овог светског дана, Дана мола(на енглеском:mole-кртица).

У прилогу се налазе фотографије које сликовитије дочаравају овај **Дан мола**.

Предметни наставник: професор хемије, Јелена Чолић