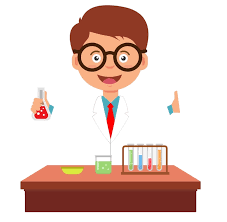
***PRACOVNÝ LIST – Látkové množstvo, mólová hmotnosť***

***Chémia 9.ročník***

1. **Doplň chýbajúce slová.**

Látkové množstvo (n) je základná fyzikálna ................................ a jednotka je **.................... .** Jeden mol hociktorej látky obsahuje toľko ........................... látky, koľko je jej mólová ....................................... (M).

Relatívna molekulová hmotnosť je ......................., ktoré dostaneme tak, že spočítame všetky relatívne .................................... hmotnosti prvkov, ktoré tvoria danú molekulu.

1. **Porovnaj znamienkommnožstvo častíc.**



a) 2 móly atómov Al 1 mól atómov Na

b) 1 mól atómov Hg 3 móly atómov He

c) 2 móly atómov H 2 móly atómov O

d) 2 móly atómov N 2 móly molekúl N2

e) 2 móly molekúl H2O 2 móly molekúl CO2

1. **Vytvor vzorec na výpočet látkového množstva s použitím symbolov M, m, n.**

a/ vzorec:

b/ napíš názov symbolov:

M .................................................

m ................................................

n .................................................

1. **Správne priraď značky k veličinám.**

hmotnosť

látkové množstvo

mólová hmotnosť

Avogadrovo číslo

n

m

M

NA