**ΜΟL και ΣΧΕΤΙΚΗ ΜΟΡΙΑΚΗ ΜΑΖΑ (ΕΝΑ ΑΝΑΛΟΓΟ )**

**ΔΡΑΣΤΗΡΙΟΤΗΤΑ 1η**

1. Mέτρησε μια δωδεκάδα σπυριά ρύζι (ή μια δεκαπεντάδα ή και μια εικοσάδα).
2. Ξεχώρισε 5 δωδεκάδες και ζύγισέ τις
3. 5 δωδεκάδες ζυγίζουν ........................ g

1. Πως θα προσδιορίσεις τη ***μάζα της 1 δωδεκάδας***;

**1 δωδεκάδα σπυριά ζυγίζει .....................g**

1. Tώρα σίγουρα μπορείς να προσδιορίσεις τον ***αριθμό των δωδεκάδων*** που υπάρχουν σε μια μάζα ρυζιού πχ. 32 g

32 g ρυζιού είναι ................ δωδεκάδες

.

1. Και προφανώς ξέρεις να βρείς τον ***αριθμό των σπυριών*** που υπάρχουν σε αυτά τα 32 g.

32 g ρυζιού **είναι** ................ δωδεκάδες και **περιέχουν** ......................... σπυριά ρύζι

1. Ετσι μπορείς να βρίσκεις τον αριθμό των δωδεκάδων και συνεπώς τον αριθμό σπυριών σε μια μεγαλύτερη μάζα ρυζιού πχ 0,5 kg ρύζι ή σε οποιαδήποτε μάζα m ρυζιού.

$\frac{μάζα ρυζιού}{μάζα δωδεκάδας }$ **= αριθμός δωδεκάδων κ**αι

**αριθμός δωδεκάδων x 12 = αριθμός σπυριών**

1. Πόσα σπυριά ρύζι υπάρχουν σε 1 kg ρύζι;
2. Σε 1 Kg φακής περιέχεται ο ίδιος η διαφορετικός αριθμός δωδεκάδων με αυτόν του ρυζιού; Αιτιολογησε την πρόβλεψή σου και πρότεινε μια πειραματική διαδικασία για να την επιβεβαιώσεις**.**

**....................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................**

**Συμπερασματα**

**1 δωδεκάδα φακής είναι 12 φακές και ζυγίζει ............. g**

**1 δωδεκάδα ρυζιού είναι 12 σπυριά ρύζι και ζυγίζει ............. g**

**ΔΡΑΣΤΗΡΙΟΤΗΤΑ 2η**

Ας θυμηθούμε το mol στη Χημεία :

1. Αντιστοίχισε τα 1-5 της στήλης Α με τα α-δ της στήλης Β

**A** **B**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | **1 mol σωματιδίων** | **μάζα 1 δωδεκάδας (g)** | α |
| 2 | **αριθμός mol (n)**  | **αριθμός δωδεκάδων** | β |
| 3 | **Mr** | **μάζα ρυζιού (g)** | γ |
| 4 | **m χημικής ένωσης (g)** | **αριθμός σπυριών ρυζιού** | δ |
| 5 | **NA** | 1. **δωδεκάδα σπυριών ρυζιού**
 | ε |

1. Γράψε τις σχέσεις α και β χρησιμοποιώντας αντί για κάθε όρο από τη στήλη Α αντίστοιχους όρους της στήλης Β.

$\frac{μάζα ρυζιού}{μάζα 1 δωδεκάδας }$ **= αριθμός δωδεκάδων (α)**

**αριθμός δωδεκάδων x 12 = αριθμός σπυριών (β)**