

ΧΗΜΕΙΑ Α' ΛΥΚΕΙΟΥ - Φύλλο Εργασίας: **M_r, mol, αριθμός μορίων, gr μάζας.**

ΗΜΕΡΟΜ: ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ: ΤΜΗΜΑ:

Υπενθυμίζεται ο αριθμός Avogadro: $N_A = 6,02 \times 10^{23}$ και οι σχέσεις: $n = \frac{m}{M_r} = \frac{N}{N_A}$

Χρησιμοποιείτε τον Περιοδικό Πίνακα των χημικών στοιχείων για να υπολογίσετε τα εξής.

1. Την σχετική μοριακή μάζα των:

α. NaOH

β. CO₂γ. HNO₃δ. H₃PO₄ε. Fe₂(SO₄)₃στ. NH₄NO₃

2. Τον αριθμό των mol και το πλήθος των μορίων που περιέχονται στα εξής:

Χημική Ένωση	Μάζα σε gr	Αριθμός mol	Πλήθος μορίων
CO ₂	4,4		
NaOH	0,4		
HNO ₃	63		
NH ₄ NO ₃	2,4		
Fe ₂ (SO ₄) ₃	20		

3. Να κάνετε τις εξής μετατροπές:

α. $6,02 \times 10^{23}$ μόρια H₂O σε mol & g μάζαςβ. $6,02 \times 10^{24}$ μόρια KCN σε mol & g μάζαςγ. 602×10^{23} μόρια NH₄NO₃ σε mol & g μάζαςδ. $3,01 \times 10^{22}$ μόρια CO₂ σε mol & g μάζαςε. 7,1 g Cl₂ σε αριθμό mol & αριθμό μορίων