

ΧΗΜΕΙΑ Α' ΛΥΚΕΙΟΥ - Φύλλο Εργασίας: *mol*

ΗΜΕΡΟΜ: ΟΝΟΜΑΤΕΠ: ΤΜΗΜΑ:

Να συμπληρώσετε τον Πίνακα που ακολουθεί. Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες A_r : $H=1$, $C=12$, $N=14$, $O=16$, $S=32$, ο αριθμ. Avogadro $N_A= 6,022 \times 10^{23}$ και ο γραμμομοριακός όγκος $V_m= 22,4 \text{ L}$

ΑΕΡΙΟ	Υπολογισμός της M_r	n (mol)	m (g)	V (L σε STP)	N (μόρια)
CO ₂		0,1			
SO ₂				4,48	
CH ₄			160		
NO ₂				11,2	
ΑΜΜΩΝΙΑ _____					$60,22 \times 10^{23}$
ΥΔΡΟΘΕΙΟ _____		0,02			