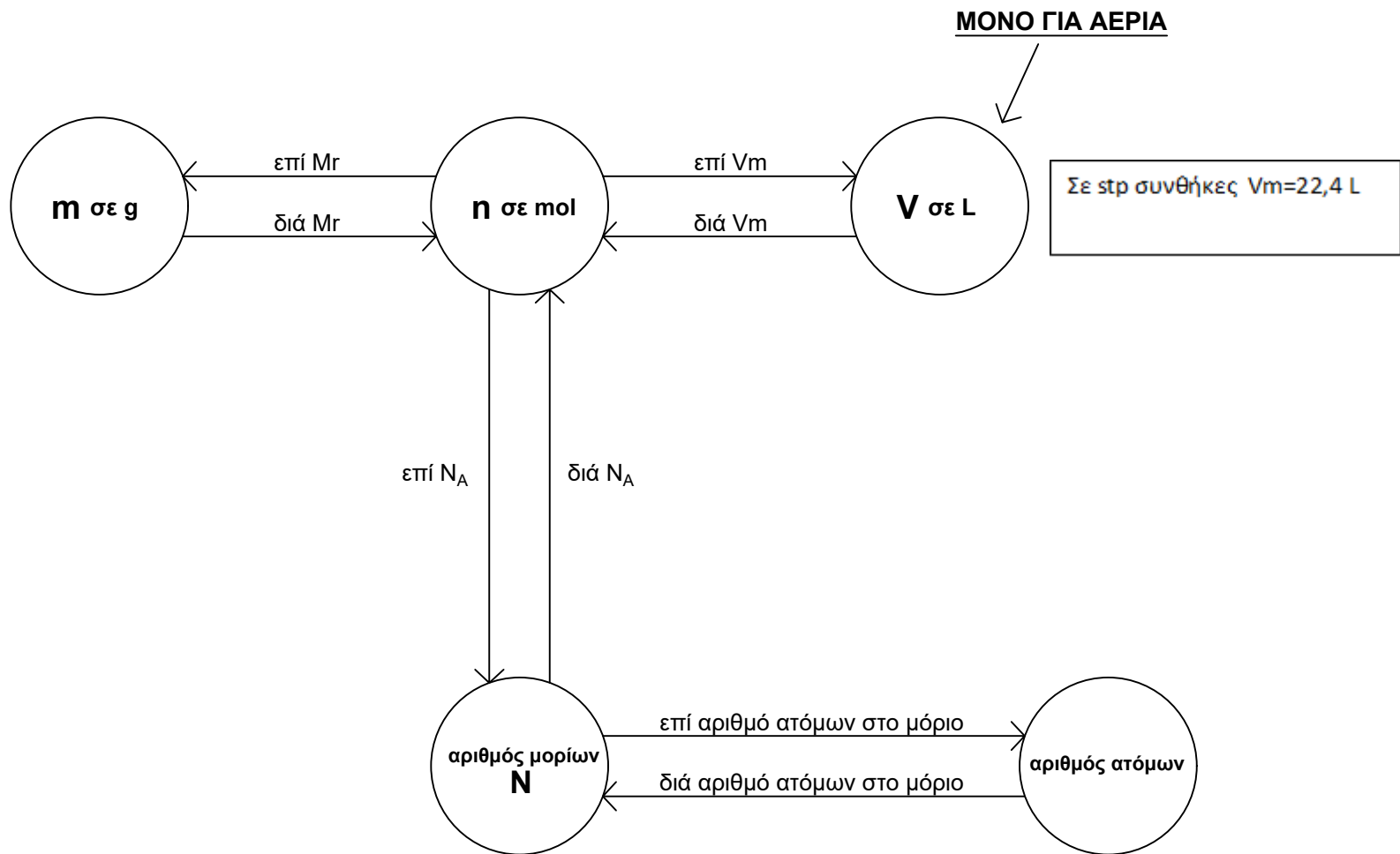




Συμπληρώστε τα κενά του παρακάτω πίνακα, που αφορούν τα αέρια τα οποία αναγράφονται στην πρώτη στήλη.

	Μάζα σε g	Όγκος(stp) σε L	αριθμός mol	αριθμός μορίων
NO ₂		11,2		
CH ₄	4			
NH ₃			0,6	
SO ₃		67,2		
CO ₂			0,5	
HCl		44,8		
N ₂	14			
H ₂ S				$12,04 \cdot 10^{23}$

Δίνονται οι ατομικές μάζες των στοιχείων: C:12, O:16, Cl:35,5, H:1, N:14 S :32.

Αριθμός του Avogadro $N_A=6,02 \cdot 10^{23}$