

ΑΣΚΗΣΗ 2: ΠΡΟΣΔΙΟΡΙΣΜΟΣ ΑΤΟΜΙΚΟΥ ΒΑΡΟΥΣ

Ημερομηνία

Τμήμα

	Ονοματεπώνυμο	ΑΜ
1		
2		
3		
4		

Αποτελέσματα – Παρατηρήσεις

1. Μετρούμενα και υπολογιζόμενα βάρη (σε g)

A.	Κενή κάψα	
B.	Κάψα + μαγνήσιο	
Γ.	Μαγνήσιο	
Δ.	Κάψα + οξείδιο	
E.	Οξείδιο Μαγνησίου	
ΣΤ.	Οξυγόνο	

$$(\Gamma = B - A)$$

$$(E = \Delta - A)$$

$$(\Sigma T = E - \Gamma)$$

2. Αποτέλεσμα

Προσδιορισμένο Πειραματικά Ατομικό Βάρος Μαγνησίου:

$$AB_{Mg} (\text{πειρ}) = 15.9994 \times (\Gamma / \Sigma T) = \dots\dots\dots$$

όπου Γ και ΣT αναφέρονται στον προηγούμενο Πίνακα.

3. Υπολογισμός σφάλματος

Βρείτε το πραγματικό Ατομικό Βάρος του Μαγνησίου (π.χ. από τον Περιοδικό Πίνακα) και υπολογίστε το ποσοστιαίο % σφάλμα του δικού σας αποτελέσματος:

A.	AB_{Mg} (πειρ)	
B.	Πραγματικό AB_{Mg}	
Γ.	Διαφορά	
Δ.	% Σφάλμα	

$$(\Gamma = A - B)$$

$$100 \times (\Gamma / B)$$

4. Παρατηρήσεις – Συζήτηση Αποτελεσμάτων

Να αναφερθούν τυχόν αιτίες απώλειας υλικού (π.χ. έντονος αφρισμός) ή άλλα προβλήματα που σημειώθηκαν κατά τη διεξαγωγή της άσκησης. Σε τι παράγοντες μπορεί να οφείλεται η όποια απόκλιση του πειραματικά προσδιορισμένου από το πραγματικό AB ; Ποια ακριβώς μπορεί να είναι η επίδραση αυτών των παραγόντων;