

**Απλή σταθμική χημική ανάλυση – ζυγίζοντας μόρια με τεχνικές
μικροκλίμακας**

**1^η Δραστηριότητα : Φύλλο εργασίας
μαθητή**

M1 = η μάζα των καπακιών και του σύρματος νιχρώματος = _____ g

M2 = η μάζα των καπακιών, του σύρματος νιχρώματος και του μαγνησίου = _____ g

Μάζα της λωρίδας μαγνησίου που χρησιμοποιήθηκε : (M2 - M1) = _____ g

Mol μαγνησίου = μάζα Mg / σχετική ατομική μάζα Mg = _____

M3 = μάζα των καπακιών συν του νιχρώματος και του οξειδίου του μαγνησίου = _____ g

Μάζα οξυγόνου = M3 - M2 = _____ g

Mol οξυγόνου = μάζα O / σχετική ατομική μάζα O = _____

Λόγος μαγνησίου προς οξυγόνο = mol Mg / mol O = _____

Έτσι προκύπτει ένας λόγος μορίων περίπου 1 μαγνήσιο για _____ οξυγόνο, που οδηγεί στο χημικό τύπο του οξειδίου του μαγνησίου _____.