

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

**2<sup>η</sup> Δραστηριότητα : Φύλλο εργασίας  
μαθητή**

Μάζα άνυδρου θειικού χαλκού (II) που χρησιμοποιήθηκε = \_\_\_\_\_ g

Μάζα άνυδρου θειικού χαλκού (II) μετά τη θέρμανση = \_\_\_\_\_ g

Μάζα νερού που απομακρύνθηκε με τη θέρμανση = \_\_\_\_\_ g

Αριθμός των mol θειικού χαλκού που έμειναν στο τέλος μετά την απομάκρυνση νερού (ο χημικός τύπος είναι  $\text{CuSO}_4$ ) = μάζα θειικού χαλκού (II) / σχετική μοριακή μάζα θειικού χαλκού (II) = \_\_\_\_\_

Αριθμός των mol νερού που απομακρύνθηκαν κατά τη θέρμανση = μάζα νερού / σχετική μοριακή μάζα του νερού = \_\_\_\_\_

Λόγος των mol του νερού προς του θειικού χαλκού = mol  $\text{H}_2\text{O}$  / mol  $\text{CuSO}_4$  = \_\_\_\_\_

Τ Ο χημικός τύπος του άνυδρου θειικού χαλκού (II) είναι =  $\text{CuSO}_4 \cdot \_ \text{H}_2\text{O}$ .