

## 2 Από το νερό στο άτομο

## 2.6. Διάσπαση του νερού

## ΕΠΕΚΤΑΣΗ – ΕΜΒΑΘΥΝΣΗ

1. Αν διασπαστούν με ηλεκτρόλυση 135 g νερό, πόσα γραμμάρια οξυγόνου και πόσα γραμμάρια υδρογόνου θα παρασκευαστούν;

.....  
 .....  
 .....  
 .....

2. Η χημική ένωση τριοξείδιο του θείου αποτελείται από οξυγόνο και θείο με αναλογία μαζών:

$$\frac{\text{μάζα οξυγόνου}}{\text{μάζα θείου}} = \frac{3}{2}$$

Βρες πόσα γραμμάρια (g) θείου και πόσα γραμμάρια (g) οξυγόνου απαιτούνται, για να παραχθούν 500 γραμμάρια τριοξειδίου του θείου;

.....  
 .....  
 .....  
 .....  
 .....

3. Το ανθρώπινο σώμα αποτελείται κατά 70% w/w από νερό. Αν ένας άνθρωπος είναι 80 kg, πόση μάζα οξυγόνου και πόση μάζα υδρογόνου περιέχονται στο νερό του σώματός του;

.....  
 .....  
 .....  
 .....  
 .....

4. Μελέτησε τα δεδομένα του πίνακα και απάντησε στις ερωτήσεις που ακολουθούν:

	Υδρογόνο	Χλωριούχο νάτριο	Χρυσός	Νερό	Υδροχλώριο	Θείο	Υδράργυρος
Μέταλλο							
Αμέταλλο	A	ΧΕ	Μ	ΧΕ	ΧΕ	A	Μ
Χημική ένωση							
Σ.Ζ. (°C)	-252	1.413	2.970	100	-85	445	357
Σ.Τ. (°C)	-259	801	1.060	0	-115	113	-39
Πυκνότητα (g/mL)	0,000083	2,17	19,3	1	0,0010045	2,1	13,6



## 2 Από το νερό στο άτομο

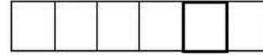
### 6. Βρες την κρυμμένη λέξη:



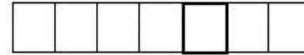
Τα χημικά στοιχεία και οι ενώσεις με μία λέξη.



Κάνουμε ... του νερού και παράγονται δύο αέρια.



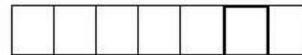
Όχι βρόμικη.



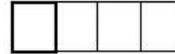
Αυτό το αέριο είναι απαραίτητο για τη ζωή.



Μονάδα του το 1 λίτρο.



Σημείο ...



Το πίνουμε, και όχι μόνο ...



Συσκευή Hofmann, ... με ελληνικούς χαρακτήρες.