

ΧΗΜΕΙΑ

ΘΕΜΑΤΑ

1^ο Να βάλετε Σ στις σωστές και Λ στις λανθασμένες προτάσεις

- Κάθε ουσία που αποτελείται από μόρια είναι οπωσδήποτε χημική ένωση.
- Τα χημικά στοιχεία δεν μπορούν να διασπαστούν σε απλούστερες ενώσεις.
- Τα μίγματα έχουν φυσικές σταθερές.
- Τα μίγματα σχηματίζονται με ανάμειξη των συστατικών τους με τυχαίες αναλογίες.
- Οι χημικές ενώσεις δεν έχουν σταθερή σύσταση.

2^ο Πόσα g αλατιού και πόσα g νερού περιέχονται σε 400 g αλατόνευρο 2% w/w.

3^ο Να βρείτε τα πρωτόνια, νετρόνια και ηλεκτρόνια των παρακάτω ατόμων: ${}^2_1\text{H}$, ${}^{35}_{17}\text{Cl}$, ${}^{24}_{11}\text{Na}$

4^ο Να συμπληρωθούν οι παρακάτω χημικές εξισώσεις.



5^ο Αναφέρετε τις κοινές ιδιότητες των μετάλλων.

6^ο Να συμπληρώσετε τα κενά:

Τα μέταλλα στη θερμοκρασία δωματίου είναι εκτός από τον υδράργυρο, που είναι Καθαρές ουσίες λέμε τα και τις Ο χημικός τύπος μιας χημικής ένωσης δείχνει από ποια αποτελείται και την, με την οποία βρίσκονται τα άτομα, που συμμετέχουν στην ένωση.

7^ο Ποιά είναι η διαφορά του μορίου στοιχείου από το μόριο χημικής ένωσης.

8^ο Διατυπώστε την αρχή διατήρησης της μάζας (Lavoisier).

9^ο Να γίνουν οι αντιστοιχίσεις:

<u>Στήλη Α</u>	<u>Στήλη Β</u>
	Νερό
Ομογενή μίγματα	Ατμ. αέρας αλατόνευρο
Ετερογενή μίγματα	μύρα
Χημικές ενώσεις	χώμα ζάχαρη