# ΔΙΑΣΠΑΣΗ ΝΕΡΟΥ – ΧΗΜΙΚΕΣ ΕΝΩΣΕΙΣ ΚΑΙ ΧΗΜΙΚΑ ΣΤΟΙΧΕΙΑ

1. Κατά την ηλεκτρολυτική διάσπαση του νερού παράγονται δυο αέρια, το οξυγόνο και το υδρογόνο. Αν στον ένα σωλήνα συλλέξουμε 6mL υδρογόνο, πόσα mL οξυγόνο θα συλλέξουμε στον άλλο σωλήνα; (Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας) ………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………
2. Τρεις ουσίες Α, Β, Γ διασπάστηκαν και έδωσαν υδρογόνο και οξυγόνο σε ορισμένους όγκους το καθένα. Να κυκλώσετε ποια από αυτές είναι το νερό:
	1. υδρογόνο 6 mL οξυγόνο 6 mL.
	2. υδρογόνο 1 mL οξυγόνο 8 mL.
	3. υδρογόνο 16 mL οξυγόνο 8 mL
3. Τι ονομάζεται χημικό στοιχείο και τι χημική ένωση;
	1. Χημικό στοιχείο …………………………………………….………………………………….………………….……………………… ……………………………………………………………………………………………………………………………
	2. Χημική ένωση …………………………………………………………………………………………………………………………… ……………………………………………………………………………………………………………………………
4. Για τις παρακάτω ουσίες να βάλετε: Χ. Σ. για τα χημικά στοιχεία και Χ. Εν. για τις χημικές ενώσεις.
	1. διοξείδιο του άνθρακα ……..
	2. οινόπνευμα …….
	3. χλωριούχο νάτριο ……
	4. υδρογόνο ……..
	5. νερό ………
	6. σίδηρος ………
	7. γλυκόζη ………
5. Να χαρακτηρίσετε σαν Σωστή ή Λάθος κάθε μια από τις παρακάτω προτάσεις:
	1. Οι χημικές ουσίες έχουν σταθερή σύσταση.
	2. Το νερό είναι μείγμα οξυγόνου και υδρογόνου.
6. Να αντιστοιχίσετε την ουσία της 1ης στήλης με τα χαρακτηριστικά της 2ης στήλης.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Τα συστατικά διατηρούν πολλές από τις ιδιότητές τους.  | Α. μείγμα  |
| 2. Η ποσοτική σύσταση διαφέρει. | Β. χημική ένωση  |
| 3. Έχει σταθερή σύσταση.  |  |