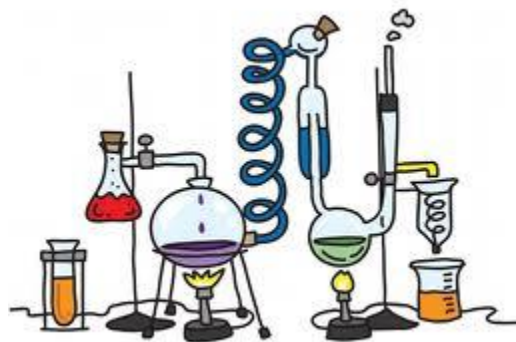


Όνομα:..... Ημερομηνία:.....

Επανάληψη Χημείας Ε' – Καθαρές ουσίες, Μίγματα & Χημικές Ενώσεις

1. Κάνω την αντιστοίχιση

- | | |
|------------|--------------------|
| 1. Νερό | α. Μείγμα |
| 2. Οξυγόνο | β. Χημική ένωση |
| 3. Αέρας | γ. Χημικό στοιχείο |
| 4. Αλάτι | δ. Χημική ένωση |
| 5. Σίδηρος | ε. Χημικό στοιχείο |



2. Γράφω Σ για το Σωστό ή Λ για το Λάθος

Τα μίγματα αποτελούνται από περισσότερες από μία ουσίες.

Οι καθαρές ουσίες διαχωρίζονται εύκολα στα συστατικά τους.

Το θαλασσινό νερό είναι χημική ένωση.

Το διοξείδιο του άνθρακα αποτελείται από άνθρακα και οξυγόνο.

Ο αέρας είναι μίγμα.

3. Συμπληρώνω τα κενά

- Οι ουσίες που έχουν πάντοτε την ίδια σύσταση λέγονται _____.
- Οι ουσίες που αποτελούνται από περισσότερα από ένα συστατικά λέγονται _____.
- Το νερό (H_2O) είναι ένα παράδειγμα _____.
- Το οξυγόνο (O_2) είναι ένα παράδειγμα _____.

4. Παραδείγματα από την καθημερινή ζωή. Σημειώνω αν τα παρακάτω είναι Μίγματα (Μ) ή Καθαρές ουσίες (Κ):

Νερό βρύσης _____	Ζάχαρη _____	Χυμός πορτοκάλι με πολτό _____
Οξυγόνο _____	Λάδι _____	Αίμα _____