

Χημεία

Όνομα: _____

B2

30 λεπτά

Καθηγητής:

Βαθμός: _____

Ημ/νία:

1. Αναγνωρίστε ποια μέθοδο διαχωρισμού εφαρμόσαμε σε κάθε μία από τις παρακάτω διαδικασίες:

- Σε ποτήρι βάζουμε αλατόνερο και θερμαίνουμε. Συλλέγουμε με κατάλληλη συσκευή το καθαρό νερό, ενώ μέσα στο ποτήρι έμεινε λευκό υπόλειμμα. _____
- Στην άκρη λωρίδας διηθητικού χαρτιού βάζουμε μια σταγόνα μελανιού και αγγίζουμε τη λωρίδα σε νερό. _____
- Για να διαχωρίσουμε το βούτυρο από το γάλα περιστρέφουμε με μεγάλη ταχύτητα το μείγμα. _____
- Ρίχνουμε το μείγμα κιμωλίας-νερού να περάσει μέσα από φίλτρο. _____

Μονάδες 4

2. Αντιστοιχίστε τις ουσίες της δεξιάς στήλης με την κατηγορία που ακήκουν:

		A.	Μελάνι
Χημική ένωση	1.	B.	Άνθρακας
Μείγμα	2.	Γ.	Διοξείδιο του άνθρακα
Χημικό στοιχείο	3.	Δ.	Αλκοόλη
		E.	Υδρογόνο
		Z.	Αλατόνερο

Μονάδα 4

3. Συμπληρώστε με τις σωστές λέξεις:

“Στις χημικές αντιδράσεις δεν αλλάζουν μόνο οι φυσικές καταστάσεις των ουσιών, αλλά σχηματίζονται _____ . Τις ουσίες που υπάρχουν πριν τη χημική αντίδραση τις ονομάζουμε _____ , ενώ τις ουσίες που προκύπτουν μετά τις ονομάζουμε _____ . Γενικά σε κάθε χημική αντίδραση ισχύει: _____ = _____ ”

Μονάδα 4

4. Πόσα γραμμάρια υδρογόνου πρέπει να ενωθούν με 6,4gr οξυγόνου για να σχηματίσουν νερό; Πόσο νερό θα παραχθεί;

Μονάδα 4

5. Σ Λ Η φωτοσύνθεση είναι μία χημική αντίδραση.

6. Σ Λ Τα μείγματα διασπώνται σε χημικά στοιχεία. Μονάδα 1

7. Σ Λ Στα μείγματα οι ουσίες που τα αποτελούν δε διατηρούν τις ιδιότητές τους. Μονάδα 1

8. Σ Λ Αν βάλουμε ένα θερμομέτρο μέσα σε ένα κλειστό δοχείο όπου πραγματοποιείται μία ενδόθερμη αντίδραση, τότε η θερμοκρασία που δείχνει το θερμομέτρο μετά την αντίδραση θα είναι μικρότερη από αυτή που έδειχνε πριν απ' αυτήν. Μονάδα 1

Μονάδα 1

Απαντήσεις

1.

- a. Απόσταξη
- b. Χρωματογραφία
- c. Φυγοκέντριση
- d. Διήθηση

2. 1-Γ,Δ 2-A,Z 3-B,E

3. καινούριες ουσίες, αντιδρώντα, προϊόντα, μάζα αντιδρώντων, μάζα προϊόντων

4.
$$\frac{m_{\text{υδρογ.}}}{m_{\text{οξυγ.}}} = \frac{1}{8} \Leftrightarrow \frac{x}{6,4} = \frac{1}{8} \Leftrightarrow 8 \cdot x = 6,4 \Leftrightarrow x = \frac{6,4}{8} = \boxed{0,8 \text{ gr}} \text{ υδρογόνου.}$$

$$m_{\text{νερού}} = 6,4 \text{ gr} + 0,8 \text{ gr} = \boxed{7,2 \text{ gr}} \text{ νερό}$$

- 5. Σ
- 6. Λ
- 7. Λ
- 8. Σ