

ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ : ΧΗΜΕΙΑ

ΤΑΞΗ / ΤΜΗΜΑ : Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΑ ΠΕΡΙΟΔΟΥ : ΑΠΡΙΛΙΟΥ 2018

ΣΥΝΟΛΟ ΣΕΛΙΔΩΝ : 2

Άσκηση 1:

Γράψε ποιές από τις παρακάτω ουσίες είναι χημικές ενώσεις κ ποιές χημικά στοιχεία.

- | | |
|------------|-------------------------|
| α)οξυγόνο | στ)Χλωριούχο Νάτριο |
| β)Νερό | ζ)Άνθρακας |
| γ)Σίδηρος | η)Διοξείδιο του Άνθρακα |
| δ)Υδρογόνο | θ)Μονοξείδιο του θείου |
| ε)Θείο | ι)Αλουμίνιο |

(3 μονάδες)

Άσκηση 2:

Δίνεται η χημική εξίσωση: $\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$

Χαρακτηρίστε τις παρακάτω προτάσεις Σωστές (Σ) ή Λάθος (Λ) :

- Το υδρογόνο είναι προϊόν της αντίδρασης
- Τα προϊόντα της αντίδρασης είναι το NaOH και το νερό
- Η αντίδραση είναι ισοσκελισμένη
- Το NaOH είναι χημικό στοιχείο

(2 μονάδες)

Άσκηση 3:

Η χημική ένωση διοξείδιο του άνθρακα, αποτελείται από οξυγόνο και άνθρακα με αναλογία μαζών :

$$\frac{\text{μάζα οξυγόνου}}{\text{μάζα άνθρακα}} = \frac{8}{3}$$

Πόσα gr άνθρακα περιέχονται σε μια ποσότητα διοξειδίου του άνθρακα που έχει 96 gr οξυγόνου;

(3 μονάδες)

Άσκηση 4:

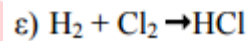
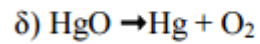
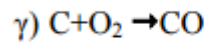
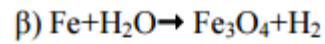
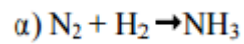
Να γράψετε το σύμβολο του κάθε χημικού στοιχείου:

- α) Πυρίτιο
- β) Σίδηρος
- γ) Οξυγόνο
- δ) Άνθρακας
- ε) Υδρογόνο

(2 μονάδες)

Άσκηση 5:

Να συμπληρώσετε του συντελεστές στις παρακάτω χημικές αντιδράσεις:



(5 μονάδες)

Άσκηση 6:

Συμπληρώστε σωστά τον παρακάτω πίνακα:

| Στοιχείο | Σύμβολο | Z | A | p | n | e |
|----------|---------|----|----|----|---|---|
| Υδρογόνο | | 1 | 1 | | | |
| άνθρακας | | 6 | | | 6 | |
| Οξυγόνο | | | 16 | 8 | | |
| | F | | | 19 | 9 | |
| | Cl | 17 | 35 | | | |

(5 μονάδες)

ΣΑΣ ΕΥΧΟΜΑΣΤΕ ΕΠΙΤΥΧΙΑ !!!