**ΥΠΟΣΤΗΡΙΚΤΙΚΟ ΥΛΙΚΟ**

**ΧΗΜΕΙΑ**

**Γ΄ ΤΑΞΗ**

**Ενότητα 1: Περιοδικός Πίνακας**

1. Δίνεται ο πιο κάτω Περιοδικός Πίνακας με τα γράμματα που παριστάνουν χημικά στοιχεία. Να απαντήσετε τις ερωτήσεις.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Α |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | Ε |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | Π |  |  |  | Γ |  |
| Ζ |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | Δ |
|  | Θ |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | Λ |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

1. Ποια από τα πιο πάνω στοιχεία ανήκουν στα αλογόνα;
2. Ποιο στοιχείο έχει ατομικό αριθμό 9;
3. Ποιο στοιχείο έχει 2 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στιβάδα που είναι συμπληρωμένη;
4. Ποιος είναι ο ατομικός αριθμός του στοιχείου που ανήκει στην 3η περίοδο και VIIIA κύρια ομάδα;
5. Να γράψετε ένα μέταλλο και ένα αμέταλλο από τον πιο πάνω πίνακα.

Μέταλλο: Αμέταλλο:

1. Ποιο στοιχείο έχει 2 ηλεκτρονικές στιβάδες και 3 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στιβάδα; (β. 0,5)
2. Να γράψετε ένα αλκάλιο από τον πίνακα.
3. Να τοποθετήσετε στον πίνακα ένα στοιχείο Ψ που να έχει ηλεκτρονική δομή 2.8.8.1.
4. Να τοποθετήσετε στον πίνακα ένα στοιχείο Χ που να έχει 5 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στιβάδα και να βρίσκεται στην ίδια περίοδο με το Ζ.
5. Δίνονται τα πιο κάτω χημικά στοιχεία με τους ατομικούς και μαζικούς τους αριθμούς.

Να απαντήσετε τις ερωτήσεις και να δικαιολογήσετε τις απαντήσεις σας.

1. Ποιο στοιχείο βρίσκεται στην ΙΙΑ κύρια ομάδα και στην 3η περίοδο του Περιοδικού Πίνακα;

1. Ποιο στοιχείο ανήκει στα ευγενή αέρια;

1. Ποιο στοιχείο έχει 4 ηλεκτρονικές στιβάδες;

1. Να γράψετε στις πιο κάτω κύριες ομάδες το χαρακτηριστικό όνομα της καθεμιάς.

|  |  |
| --- | --- |
| Κύρια ομάδα | Όνομα ομάδας |
| ΙΑ |  |
| ΙΙΑ |  |
| VIΙΙΑ |  |