

ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ-ΔΕΣΜΟΙ
ΑΣΚΗΣΗ

Να επιλέξετε τη σωστή απάντηση σε καθεμιά από τις παρακάτω ερωτήσεις:

1. Τα στοιχεία που έχουν εξωτερική στιβάδα την M, σε ποια περίοδο ανήκουν;
Α) στην 2^η Β) στην 3^η Γ) στην 4^η Δ) στην 5^η
2. Τα στοιχεία που έχουν στην εξωτερική τους στιβάδα τρία ηλεκτρόνια, σε ποια από τις παρακάτω ομάδες του Π.Π. ανήκουν;
Α) στην V_A Β) στην IV_A Γ) στην III_B Δ) στην III_A
3. Τα στοιχεία του Π.Π. που βρίσκονται κατά μήκος της ίδιας κατακόρυφης στήλης έχουν:
Α) την ίδια ατομική ακτίνα
Β) τον ίδιο αριθμό ηλεκτρονιακών στιβάδων
Γ) παραπλήσιο ατομικό αριθμό
Δ) παρόμοιες ιδιότητες
4. Τα στοιχεία της VII_A ομάδας ονομάζονται:
Α) αλκάλια Β) αλογόνα Γ) αλκαλικές γαίες Δ) ευγενή αέρια
5. Τα στοιχεία της II_A ομάδας ονομάζονται:
Α) αλκάλια Β) αλογόνα Γ) αλκαλικές γαίες Δ) ευγενή αέρια
6. Ποιος από τους παρακάτω δεσμούς βρίσκονται στο μόριο του υδροβρωμίου (HBr); Για το βρώμιο: Z=35, για το υδρογόνο: Z=1
Α) ιοντικός δεσμός
Β) διπλός ομοιοπολικός δεσμός
Γ) ομοιοπολικός πολικός δεσμός
Δ) ομοιοπολικός μη πολικός δεσμός
7. Ποιος από τους παρακάτω δεσμούς βρίσκονται στο μόριο του χλωρίου (Cl₂) ;
Για το χλώριο: Z=17
Α) ιοντικός δεσμός
Β) διπλός ομοιοπολικός δεσμός
Γ) ομοιοπολικός πολικός δεσμός
Δ) ομοιοπολικός μη πολικός δεσμός
8. Ποιος από τους παρακάτω δεσμούς βρίσκονται στο μόριο του οξυγόνου (O₂) ;
Για το οξυγόνο: Z=8.
Α) ιοντικός δεσμός
Β) ομοιοπολικός δεσμός
Γ) διπλός ομοιοπολικός πολικός δεσμός
Δ) διπλός ομοιοπολικός μη πολικός δεσμός
9. Ο αριθμός οξειδωσης του χρωμίου (Cr) στο K₂Cr₂O₇ είναι:
Α) -6 Β) +5 Γ) +6 Δ) +12
10. Ο αριθμός οξειδωσης του φωσφόρου (P) στο HPO₄²⁻ είναι:
Α) -5 Β) +5 Γ) +6 Δ) +7