

## ΧΗΜΕΙΑ Α΄ ΛΥΚΕΙΟΥ

### ΚΑΤΑΝΟΜΗ ΗΛΕΚΤΡΟΝΙΩΝ ΣΕ ΣΤΙΒΑΔΕΣ

Αφού παρακολουθήσετε το επόμενο βίντεο και με την βοήθειά του να απαντήσετε στις παρακάτω ερωτήσεις.

<https://www.youtube.com/watch?v=X5BgSCh6axM>

### ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ

1. Σωστό ή Λάθος;
  - α. Η στιβάδα K αντιστοιχεί σε  $n=1$ . ( )
  - β. Η στιβάδα N αντιστοιχεί σε  $n=2$ . ( )
  - γ. Η στιβάδα L περιέχει το πολύ 8 ηλεκτρόνια. ( )
  - δ. Η στιβάδα L μπορεί να περιέχει το πολύ 10 ηλεκτρόνια. ( )
  - ε. Η εξωτερική στιβάδα (εκτός της K) περιέχει το πολύ 10 ηλεκτρόνια. ( )
  - στ. Η εξωτερική στιβάδα (εκτός της K) περιέχει το πολύ 8 ηλεκτρόνια. ( )
2. Το N (άζωτο) έχει ατομικό αριθμό 7. Πως κατανέμονται τα ηλεκτρόνιά του σε στιβάδες;
3. Το Mg (μαγνήσιο) έχει ατομικό αριθμό 12. Πως κατανέμονται τα ηλεκτρόνιά του σε στιβάδες;
4. Το K (κάλιο) έχει ατομικό αριθμό 19. Πως κατανέμονται τα ηλεκτρόνιά του σε στιβάδες;

Υπενθύμιση: Ατομικός αριθμός = Αριθμός πρωτονίων = Αριθμός ηλεκτρονίων

Περιμένω τις απαντήσεις σας.