

ΧΗΜΕΙΑ Α΄ ΛΥΚΕΙΟΥ

ΚΑΝΟΝΕΣ ΣΥΜΠΛΗΡΩΣΗΣ ΗΛΕΚΤΡΟΝΙΑΚΩΝ ΣΤΙΒΑΔΩΝ

Αφού παρακολουθήσετε το παρακάτω βίντεο να απαντήσετε στις ερωτήσεις που ακολουθούν.

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

Ερωτήσεις

1. Από ποιόν τύπο προκύπτει ο μέγιστος αριθμός ηλεκτρονίων που μπορεί να πάρει μία στιβάδα;
2. Ποιος είναι ο μέγιστος αριθμός που μπορεί να πάρει καθεμία από τις τέσσερις πρώτες στιβάδες;
3. Ποιους κανόνες χρησιμοποιούμε για να τοποθετήσουμε τα ηλεκτρόνια σε στιβάδες;
4. Ο C έχει ατομικό αριθμό 6. Πως κατανέμονται τα ηλεκτρόνιά του σε στιβάδες;

Υπενθύμιση: Ατομικός αριθμός = Αριθμός πρωτονίων = Αριθμός ηλεκτρονίων

Περιμένω τις απαντήσεις σας.