

Γεια σας παιδιά!

Μάθημα 4^ο

Άσκηση 1

Να φτιάξετε για το μόριο του H_2O τον ηλεκτρονικό και τον συντακτικό του τύπο. Να εξηγήσετε πόσα ζεύγη κοινών ηλεκτρονίων υπάρχουν, πόσους και τι είδους δεσμούς έχουμε. Δίνονται ότι το H έχει 1 ηλεκτρόνιο στην εξωτερική του στοιβάδα και το O 6 ηλεκτρόνια.

Άσκηση 2

Να φτιάξετε για το μόριο του NH_3 τον ηλεκτρονικό και τον συντακτικό του τύπο. Να εξηγήσετε πόσα ζεύγη κοινών ηλεκτρονίων υπάρχουν, πόσους και τι είδους δεσμούς έχουμε. Δίνονται ότι το H έχει 1 ηλεκτρόνιο στην εξωτερική του στοιβάδα και το N 5 ηλεκτρόνια.

Άσκηση 3

Να φτιάξετε για το μόριο του O_2 τον ηλεκτρονικό και τον συντακτικό του τύπο. Να εξηγήσετε πόσα ζεύγη κοινών ηλεκτρονίων υπάρχουν, πόσους και τι είδους δεσμούς έχουμε. Δίνονται ότι το O έχει 6 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στοιβάδα .

Άσκηση 4

Να φτιάξετε για το μόριο του N_2 τον ηλεκτρονικό και τον συντακτικό του τύπο. Να εξηγήσετε πόσα ζεύγη κοινών ηλεκτρονίων υπάρχουν, πόσους και τι είδους δεσμούς έχουμε. Δίνονται ότι το N έχει 5 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στοιβάδα.

Περιμένω τις απαντήσεις σας στο μπλογκ, στο e-class ή στο μέιλ kanlantzou@sch.gr .

Να είστε καλά και να προσέχετε!