

CORSO DI CHIMICA E PROPEDEUTICA BIOCHIMICA AUTOVALUTAZIONE N.1
TECNICO DI LABORATORIO BIOMEDICO

1) Il sodio:

è un metallo alcalino

è un alogeno

non ha elettroni spaiati

ha un elettrone spaiato che condivide in legami covalenti

2) L'azoto si comporta da elemento trivalente perché:

appartiene al terzo gruppo

è alquanto elettronegativo

possiede tre elettroni spaiati

forma tre legami dativi o di coordinazione

3) Il carattere ionico del legame di un atomo A con l'atomo di Cloro:

è sempre trascurabile

crece all'aumentare dell'elettronegatività di A

crece al diminuire dell'elettronegatività di A

non dipende dall'elettronegatività di A

4) Una soluzione di acido nitrico è 0.2 M. Calcolare la molarità della soluzione ottenuta diluendo 100 ml di questa soluzione con acqua fino al volume finale di 500 ml.

$$C_2 = \frac{C_1 V_1}{V_2} = \frac{0.2 \cdot 0.1}{0.5} = 0.04 M$$

5) 100 ml di HCl 0.5 M sono stati mescolati con 150 ml di HCl 0.1 M. Calcolare la normalità della soluzione risultante.

0,26 M