**ΟΡΙΣΜΟΣ ΟΞΕΩΝ ΚΑΤΑ ARRHENIUS**

**Χημικοί τύποι οξέων:**

HCl υδροχλωρικό οξύ

HNO3 νιτρικό οξύ

H2SO4 θειικό οξύ

H3PO4 φωσφορικό οξύ

**Όταν τα οξέα διαλύονται στο νερό :**

HCl H+ + Cl- υδροχλωρικό οξύ

HNO3 H+ + NO3 – νιτρικό οξύ

H2SO4 2 H+ + SO4 2- θειικό οξύ

H3PO4 3H+ + PO4 3- φωσφορικό οξύ

**Ορισμός οξέων κατά Αρένιους:**

Οξέα ονομάζονται οι χημικές ενώσεις οι οποίες όταν διαλύονται στο νερό ελευθερώνουν κατιόντα υδρογόνου Η+

**Ερώτηση 1:**

Τι κοινό έχουν τα διαλύματα των οξέων;

**Απάντηση 1:**

Τα κατιόντα υδρογόνου που ελευθερώνονται όταν τα οξέα διαλύονται στο νερό

**Ερώτηση 2:**

Πού οφείλονται οι κοινές ιδιότητες των οξέων; (όξινος χαρακτήρας)

**Απάντηση 2:**

Στα κατιόντα υδρογόνου που απελευθερώνονται όταν τα οξέα διαλύονται στο νερό