Δίνονται τα επόμενα τρία υδατικά διαλύματα:

Α: διάλυμα HCl με pH=4,

B: διάλυμα H2SO4 με pH=1 και

Γ: διάλυμα CH3COOH με pH=3.

Ποιο από τα διαλύματα αυτά:

α) έχει μεγαλύτερη οξύτητα;

β) είναι λιγότερο όξινο;

γ) έχει μεγαλύτερη περιεκτικότητα σε κατιόντα Η+;

Ποιο (ή ποια) από τα διαλύματα αυτά:

α) αντιδρά με ανθρακικά άλατα;

β) με προσθήκη νερού μπορεί να αποκτήσει pH=3,5 ;