

ΧΗΜΕΙΑ

- α) Πότε λέμε ότι μια ουσία παρουσιάζει όξινο χαρακτήρα ;
β) Πώς παράγονται οξέα από τα οξείδια των αμεταλλών; Τι ονομάζουμε όξινα οξείδια ;
γ) Πού οφείλεται το ότι όλα τα οξέα παρουσιάζουν ορισμένες κοινές ιδιότητες
- α) Πού οφείλεται το ότι όλες οι βάσεις παρουσιάζουν ορισμένες κοινές ιδιότητες
β) Να αναφέρεις τρεις βάσεις με ιδιαίτερο ενδιαφέρον στη Χημεία
γ) Ποια ονομάζονται βασικά οξείδια; Πως από αυτά παράγονται βάσεις;

- α) Πως μπορούμε να σιγουρευτούμε ότι το αέριο που παράγεται όταν το ξύδι επιδρά στην κιμωλία είναι διοξείδιο του άνθρακα;
β) Τι συμβαίνει όταν ένα οξύ επιδρά σε μέταλλο;

- Να αντιστοιχήσετε τις παρακάτω στήλες :

ΗΝΟ₃
ΚCl
NH₃
ΚΟΗ
HCl
ΚΝΟ₃
H₂SO₄
NaOH
Na₂SO₄

οξύ
βάση
άλας

- α) Τι είναι το pH ενός διαλύματος; Τι μας δείχνει; Τι τιμές παίρνει;
β) Πώς μετράμε το pH ενός διαλύματος;
- α) Ποιες τιμές παίρνει το pH ενός διαλύματος;
β) Τι θα πάθει το pH ενός όξινου διαλύματος , αν το διάλυμα αραιωθεί με την προσθήκη κι άλλου νερού; Γιατί;
γ) Πως μεταβάλλεται το pH ενός διαλύματος βάσης , αν στο διάλυμα προστίθεται συνεχώς νερό; Σε ποια τιμή τείνει;
- α) Πως μεταβάλλεται το pH ενός όξινου διαλύματος, αν στο διάλυμα αυτό προστίθεται σιγά σιγά μια βάση; Γιατί;
β) Τι ονομάζεται εξουδετέρωση;
γ) Πότε ένα διάλυμα ονομάζεται ουδέτερο; Ποια είναι η τιμή του pH ενός ουδέτερου διαλύματος;
- α) Τι ονομάζουμε όξινη βροχή; Ποια είναι η αιτία του φαινομένου;
β) Ποιες είναι οι επιπτώσεις της όξινης βροχής στο περιβάλλον;
- α) Τι γνωρίζεις για το ασβεστοκονίαμα;
β) Ποια κονιάματα ονομάζονται αεροπαγή;
γ) Ποια κονιάματα ονομάζονται υδραυλικά ή υδατοπαγή;