

Γ' Γυμνασίου
Επανάληψη σε όλη την ύλη

Όνοματεπώνυμο:

Ημερομηνία:

Δραστηριότητα 1^η:

Να χαρακτηρίσετε με **Σ** (Σωστό) ή με **Λ** (Λάθος) τις παρακάτω προτάσεις.

1. Ο σύγχρονος Π.Π. έχει 7 περιόδους και 17 ομάδες.
2. Σύμφωνα με τον Arrhenius οι βάσεις όταν πέσουν στο νερό δίνουν ανιόντα υδροξειδίου.
3. Η 2^η ομάδα του Π.Π. ονομάζεται αλκάλια.
4. Όταν ένα κομμάτι χαλκού πέσει σε διάλυμα υδροχλωρικού οξέος, παρατηρούμε τον σχηματισμό φυσαλίδων.
5. Όταν ένα κομμάτι νατρίου πέσει σε διάλυμα υδροχλωρικού οξέος, παρατηρούμε τον σχηματισμό φυσαλίδων.
6. Το Η και το Αr ανήκουν στην ομάδα των ευγενών αερίων.
7. Το υδροβρώμιο είναι οξυγονούχο οξύ.
8. Το διαμάντι είναι φυσικός άνθρακας ενώ ο γραφίτης είναι τεχνητός άνθρακας.
9. Οι δείκτες μας δείχνουν το pH ενός διαλύματος.
10. Αντίδραση οξέος με ανθρακικά άλατα οδηγεί σε παραγωγή αέριου διοξειδίου του άνθρακα.

Δραστηριότητα 2^η:

Συμπληρώστε τα κενά στις παρακάτω προτάσεις.

1. Το καθαρό νερό, στους 25^ο C έχει pH του 7. Αντίθετα, ένα διάλυμα αμμωνίας θα εμφανίσει pH του 7.
2. Το διαμάντι και ο γραφίτης διαφέρουν στον τρόπο των ατόμων άνθρακα.
3. Δείκτες είναι οι χημικές ουσίες που όταν έρθουν σε επαφή με οξέα ή βάσεις το χρώμα τους.

4. Τα αλκάλια ανήκουν στην ομάδα του Π.Π., τα αλογόνα ανήκουν στην και τα ευγενή αέρια ανήκουν στην ομάδα του Π.Π.
5. Σύμφωνα με τον Arrhenius, οξέα ονομάζονται οι ενώσεις που όταν πέσουν στο νερό δίνουν τα οποία συμβολίζονται
6. Το και το είναι οι δύο τρόποι με τους οποίους μπορούμε να μετρήσουμε το pH. Ο πιο ακριβής τρόπος μέτρησης είναι το
7. Τα κράματα πρέπει να περιέχουν τουλάχιστον ένα
8. ονομάζονται οι χημικές ενώσεις που σχηματίζονται κατά την αντίδραση ενός οξέος και μιας βάσης.
9. Η αντίδραση ενός οξέος και μιας βάσης ονομάζεται
10. Κατά την πλήρη εξουδετέρωση ενός διαλύματος ισχυρού οξέος και ενός διαλύματος ισχυρής βάσης, το διάλυμα που προκύπτει στους 25⁰ C έχει pH ίσο με

Δραστηριότητα 3^η:

Τι ονομάζουμε όξινο χαρακτήρα;

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

Τι ονομάζουμε βασικό χαρακτήρα;

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

.....
.....

Τι ονομάζονται κράματα;

.....
.....
.....
.....
.....
.....

Πώς σχηματίστηκαν οι γαιάνθρακες; Δώστε τρία (3) παραδείγματα γαιανθρακών.

Δραστηριότητα 4^η:

Συμπληρώστε στον παρακάτω πίνακα τους χημικούς τύπους των ενώσεων που προκύπτουν.

	OH^-	CO_3^{-2}	PO_4^{-3}	Cl^-	NO_3^-
Na^+					
Ba^{+2}					
Al^{+3}					
H^+					

Δραστηριότητα 5^η:

Γράψτε τρία (3) στοιχεία κάτω από τις παρακάτω ομάδες του Π.Π.

Αλκάλια	Αλκαλικές Γαίες	Αλογόνα	Ευγενή αέρια

