

Γυμνάσιο Μ. Ευυδρίου
Τάξη Γ΄ Γυμνασίου
Επαναληπτικό μάθημα Χημείας 2

Παιδιά τις ερχόμενες εβδομάδες θα κάνουμε μια επανάληψη τις ενότητες 2.2 (σελ. 89), 2.4 και 2.5 (σελ. 91) και τα αρχικά κεφάλαια δηλαδή σελίδες 12 – 28.

Η πρώτη ενέργεια που πρέπει να κάνουμε είναι να διαβάσουμε αυτές τις ενότητες από το σχολικό βιβλίο. Επίσης να διαβάσουμε τις ερωτήσεις και τις απαντήσεις που γράψαμε στην τάξη όλοι μαζί.

Αφού κάνετε αυτή τη διαδικασία μπορείτε στη συνέχεια να απαντήσετε στις ερωτήσεις της 2^{ης} σελίδας ως εξής:
Από την 1 – 10 να απαντήσετε σε επτά (7) ερωτήσεις, όποιες θέλετε.

Υποχρεωτικά τις 11 – 17 ερωτήσεις.

Τις απαντήσεις μπορείτε:

α Να τις γράψετε σε ένα έγγραφο Word, στην πρώτη σειρά του οποίου θα υπάρχει το ονοματεπώνυμό σας.

Να αποθηκεύσετε αυτό το έγγραφο και να το ονομάσετε XhmΓ2eronymosas.doc

Να μου το στείλετε με email στη διεύθυνση: adamosbeliokas@gmail.com

ή

β Να τις γράψετε σε ένα κενό φύλλο χαρτί με στυλό ή μολύβι, στην πρώτη σειρά του οποίου θα υπάρχει το ονοματεπώνυμό σας.

Τα γράμματα να είναι ευδιάκριτα και με σκούρο χρώμα μελάνης.

Να φωτογραφήσετε αυτό το φύλλο με το κινητό σας.

Να μου το στείλετε με email στη διεύθυνση: adamosbeliokas@gmail.com

Τις απαντήσεις πρέπει να μου τις στείλετε έως την Τετάρτη 29 Απριλίου στις 12:00 το μεσημέρι.

Πιστεύω πως έχετε κάνει όλοι την εγγραφή σας στο my school

Αν έχετε απορίες να επικοινωνήσετε μαζί μου με email.

Εύχομαι επίσης σε όλους εσάς και τις οικογένειες σας καλό Πάσχα, καλή Ανάσταση και να περνάτε καλά!

Αδάμος Μπελιώκας



Επαναληπτικές ερωτήσεις

- 1 Τι είναι το πετρέλαιο και γιατί είναι τόσο δημοφιλές;
- 2 Πώς σχηματίστηκε το πετρέλαιο και το φυσικό αέριο πριν από χιλιάδες χρόνια;
- 3 Τι είναι το φυσικό αέριο, πού χρησιμοποιείται και ποια τα πλεονεκτήματα από τη χρήση του;
- 4 Ποιες ενώσεις ονομάζονται οξέα κατά Arrhenius;
- 5 Τι ονομάζεται όξινος χαρακτήρας;
- 6 Τι είναι οι δείκτες; Να αναφέρετε μερικούς. Να περιγράψετε τη χρήση ενός δείκτη που προέρχεται από ένα τρόφιμο (το δείξαμε πειραματικά στο εργαστήριο).
- 7 Ποιες είναι οι χημικές ιδιότητες των οξέων;
- 8 Τι είναι το pH; Ποιες τιμές παίρνει και πότε ένα διάλυμα είναι όξινο ή βασικό;
- 9 Ποιες ενώσεις ονομάζονται βάσεις κατά Arrhenius;
- 10 Τι ονομάζεται βασικός χαρακτήρας;

11 Να αντιστοιχίσεις σε κάθε στοιχείο της πρώτης στήλης ένα της δεύτερης.

Ουσίες	Χαρακτηρισμός
Πορτοκαλάδα α	
Άζαξ για τα τζάμια β	1 οξύ
Αίμα γ	
Ιδρώτας δ	
Σάλιο ε	2 βάση
Γαστρικό υγρό στ	

- 12 Αν σε ένα διάλυμα οξέος προσθέτουμε συνεχώς νερό το pH του αυξάνεται ή ελαττώνεται, έως ποια τιμή και γιατί;
- 13 Αν σε ένα διάλυμα βάσης προσθέτουμε συνεχώς νερό το pH του αυξάνεται η ελαττώνεται, έως ποια τιμή και γιατί;
- 14 Έχουμε δύο διαλύματα οξέος το ένα με $\text{pH}=3$ και το άλλο με $\text{pH}=6$. Ποιο είναι περισσότερο όξινο;
- 15 Έχουμε δύο διαλύματα βάσης το ένα με $\text{pH}=9$ και το άλλο με $\text{pH}=13$. Ποιο είναι περισσότερο βασικό;
- 16 Τι ονομάζεται εξουδετέρωση;
- 17 Αναμειγνύουμε ένα διάλυμα υδροχλωρικού οξέος που έχει $\text{pH}=2$ με ένα διάλυμα αμμωνίας που έχει $\text{pH}=11$. Το pH του διαλύματος που θα προκύψει δεν μπορεί να είναι:
α) 7 β) 6 γ) 9 δ) 1 ε) 10