

[illegible]

1. Σωστό ή Λάθος

1. Το χλωριούχο νάτριο τήκεται σε χαμηλές θερμοκρασίες.
2. Τα άλατα δεν ανήκουν στους ηλεκτρολύτες.
3. Το αλάτι χρησιμοποιείται και ως συντηρητικό τροφίμων.
4. Όλα τα άλατα στις συνήθεις συνθήκες είναι στερεές ουσίες.
5. Σε περιπτώσεις έλλειψης αλατιού στον ανθρώπινο οργανισμό η πίεση του αίματος αυξάνεται.
6. Όλα τα άλατα είναι ευδιάλυτα στο νερό.

2. Να υπογραμμίσεις τη σωστή απάντηση.

- Ο χημικός τύπος του μαγειρικού αλατιού είναι:
α. NaI β. KCl γ. NaCl
- Ένα υδατικό διάλυμα αλατιού μπορεί να πήξει:
α. στους 2 °C β. στους 0 °C γ. στους -3 °C
- Αποτελεί πάντοτε προϊόν μιας αντιδράσεως εξουδετέρωσης:
α. ένα οξύ β. μια βάση γ. ένα άλας
- Δεν ανήκει στα χλωριούχα άλατα:
α. KCl β. NaCl γ. KI

3. Να συμπληρώσεις τα κενά με τις κατάλληλες λέξεις.

1. Το αλάτι παραλαμβάνεται συνήθως από αβαθείς εκτάσεις δίπλα στη θάλασσα, τις
2. Τα οξέα, οι βάσεις και τα άλατα αποτελούν τις ενώσεις που ονομάζονται στη Χημεία.
3. Οι κρύσταλλοι του αλατιού περιέχουν θετικά ιόντα και αρνητικά ιόντα
4. Το αλάτι είναι ένα από τα πιο σπουδαία , αφού νοστιμίζει τα φαγητά στα οποία προστίθεται.
5. Σε περιπτώσεις έντονης μυϊκής εργασίας αυξάνεται η
χλωριούχου νατρίου από τον ανθρώπινο οργανισμό.
6. Το χλωριούχο νάτριο είναι ένα άλας ευδιάλυτο στο νερό, ενώ το ανθρακικό ασβέστιο (κιμωλία) είναι ένα άλας στο νερό.

4. Να αντιστοιχίσετε τις παρακάτω στήλες:

HNO_3	·	
KCl	·	
NH_3	·	οξύ
KOH	·	
HCl		βάση
KNO_3	·	
H_2SO_4	·	άλας
NaOH	·	

5. Συμπληρώστε με τις κατάλληλες λέξεις τις προτάσεις.

- α) Το μαγειρικό αλάτι ή φυσικό αλάτι είναι η χημική ένωση..... με χημικό τύπο
- β) Το θαλασσινό νερό οφείλει την αλμυρότητά του στο
- γ) Το μαγειρικό αλάτι παραλαμβάνεται από τις αβαθείς λίμνες δίπλα στη θάλασσα που ονομάζονται
- δ) Το υδατικό διάλυμα χλωριούχου νατρίου είναιαγωγός του ηλεκτρισμού.

6. Η αγωγιμότητα του NaCl οφείλεται

- A. στα μόρια του νερού
B. στα ανιόντα χλωρίου
Γ. στα κατιόντα νατρίου
Δ. στα ιόντα του άλατος.

7. Σημειώστε με ένα Α ποιες από τις παρακάτω ενώσεις του πίνακα είναι άλατα, με ένα Β ποιες είναι βάσεις και με ένα Ο ποια είναι οξέα.

ενώσεις	NaCl	Mg(OH) ₂	H ₂ SO ₄	KOH	Cl	CaSO ₄	NH ₃	NaNO ₃	AgNO ₃	HNO ₃
χαρακτη- ρισμός										

8. Ποια από τις παρακάτω τέσσερις ενώσεις είναι δυσδιάλυτη;

χλωριούχο νάτριο, NaCl
νιτρικός άργυρος, AgNO₃
χλωριούχος άργυρος, AgCl
νιτρικό νάτριο, NaNO₃
πεντοξείδιο του φωσφόρου οξείδιο του καλίου άζωτο

9. Τα άλατα είναι:

- A. αέρια
B. υγρά
Γ. στερεά