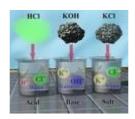
ΟΞΕΑ - ΒΑΣΕΙΣ - ΑΛΑΤΑ



1. Να συμπληρώσετε τον πίνακα παρακάτω γράφοντας το όνομα της χημικής ένωσης που αντιστοιχεί σε κάθε χημικό τύπο και στη συνέχεια να την χαρακτηρίσετε ως οξύ, βάση ή άλας.

ΧΗΜΙΚΟΣ ΤΥΠΟΣ	ONOMA	ΧΑΡΑΚΤΗΡΙΣΜΟΣ
HCl (aq)		
NH3 (aq)		
H ₂ SO ₄ (aq)		
NaCl (aq)		
CH₃COOH (aq)		
NaOH (aq)		

2.

Να συμπληρώσετε τα κενά με τις κατάλληλες λέξε	εις:
α) Τα διαλύματα των οξέων έχουν ορισμένες κοιν	νές ιδιότητες, επειδή όλα
περιέχουν κατιόντα	
β) Οι βάσεις έχουν γεύση	
γ) Οι βάσεις όταν διαλύονται στο νερό δίνουν	υδροξειδίου (ΟΗ⁻)
δ) Τα οξέα αντιδρούν με τα ανθρακικά άλατα και	παράγεται αέριο
ε) Ο θειϊκός χαλκός είναι ένα	
ζ) Το κοινό μαγειρικό αλάτι είναι το	νάτριο (NaCl).
η) Η αμμωνία είναι μία	
θ) Για τον καθαρισμό μιας φραγμένης από λίπη απ	ποχέτευσης χρησιμοποιούμε
δραστικά αποφρακτικά που περιέχουν	J-2
ι) Για τον καθαρισμό της πέτρας στις τουαλέττες	χρησιμοποιούμε καθαριστικά
που περιέχουν	