

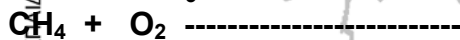
ΧΗΜΕΙΑ

ΘΕΜΑ 1^ο Να αντιστοιχίσετε τις χημικές ενώσεις της στήλης Α με μία από τις λέξεις της στήλης Β

copyright © 2005- 2006

Α	Β
H ₂ SO ₄	ΟΞΥ
NaOH	ΒΑΣΗ
NH ₃	ΑΛΑΣ
C ₂ H ₆	ΟΞΕΙΔΙΟ ΜΕΤΑΛΛΟΥ
CaCO ₃	ΟΞΕΙΔΙΟ ΑΜΕΤΑΛΛΟΥ
CO ₂	ΥΔΡΟΓΟΝΑΝΘΡΑΚΑΣ
AgI	
HCl	
CaO	
CH ₄	

ΘΕΜΑ 2^ο α) Ποια αέρια εκλύονται στα προϊόντα των παρακάτω χημικών αντιδράσεων



β) Αν κάποια ή κάποιες από τις προηγούμενες αντιδράσεις δεν πραγματοποιούνται να εξηγήσετε το γιατί.

ΘΕΜΑ 3^ο α) Τι ονομάζουμε κλίμακα pH ; Πώς μετράμε το pH;

β) Να αντιστοιχίσετε τις χημικές ενώσεις της στήλης Α με τις τιμές pH της στήλης Β

Α	Β
υδροχλωρικό οξύ	12
αμμωνία	1
ξύδι	7
αλατόνερο	4

ΘΕΜΑ 4^ο Να αναφέρετε τις χημικές ιδιότητες των οξέων .Πού οφείλονται αυτές οι ιδιότητες

ΘΕΜΑ 5^ο Πώς παρασκευάζονται οι βάσεις ; Δώστε ένα παράδειγμα.

ΘΕΜΑ 6^ο Τι ονομάζουμε εξουδετέρωση;

ΘΕΜΑ 7^ο Ποια χημικά στοιχεία ονομάζουμε αλογόνα; Ποιες είναι οι κοινές τους ιδιότητες;

ΘΕΜΑ 8^ο α) Να ισοσταθμιστούν οι παρακάτω χημικές αντιδράσεις



β) Ποιες χημικές αντιδράσεις ονομάζουμε καύσεις; Πότε τις χαρακτηρίζουμε τέλειες και πότε ατελείς;

ΘΕΜΑ 9^ο α) Να ονομάσετε τις παρακάτω χημικές ενώσεις



β) Να γράψετε τους χημικούς τύπους των παρακάτω χημικών ενώσεων

1 υδροχλωρικό οξύ 2 υδροξείδιο του νατρίου 3 αιθάνιο 4 νιτρικός άργυρος

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ ΑΝΩΤΕΡΗΣ ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ ΑΝΩΤΕΡΗΣ ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ