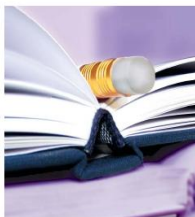


αριστεύειν

ΚΕΝΤΡΟ ΜΕΣΗΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ

Υμητιού & Φορμίωνος 47, Παγκράτι
Τηλ.: 210 756 3555 • Fax: 210 756 3532
e:aristevein@in.gr



ΠΡΟΤΕΙΝΟΜΕΝΟ ΘΕΜΑ ΧΗΜΕΙΑ Α΄ ΛΥΚΕΙΟΥ

A. Να συμπληρώσετε τον πίνακα:

	ΣΤΙΒΑΔΕΣ						
	<i>p</i>	<i>n</i>	<i>e</i>	K	L	M	N
$^{14}_7\text{N}$							
$^{39}_{19}\text{K}$							
N^{-3}							
K^{+}							

B. Να γράψετε το χημικό τύπο του πεντοξειδίου του αζώτου και του οξειδίου του καλίου;

Γ. Ποιο από τα οξείδια του ερωτήματος B είναι όξινο και πιο βασικό;

Δ. Να γραφούν τα προϊόντα που προκύπτουν κατά την αντίδραση των οξειδίων του ερωτήματος A με νερό.

Ε. Να γραφεί η αντίδραση μεταξύ των δύο οξειδίων του ερωτήματος A.

ΣΤ. Να συμπληρώσετε τον πίνακα γράφοντας σε κάθε κενό τον αντίστοιχο μοριακό τύπο,

	BrO_3^-	CO_3^{2-}	HSO_4^-	SO_4^{2-}	OH^-	I^-
K^+						

ΛΥΣΗ

A.

	<i>p</i>	<i>n</i>	<i>e</i>	ΣΤΙΒΑΔΕΣ			
				K	L	M	N
$^{14}_7\text{N}$	7	7	7	2	5		
$^{39}_{19}\text{K}$	19	20	19	2	8	8	1
N^{-3}	7	7	10	2	8		
K^{+}	7	7	6	2	8	8	

B. N_2O_5 : πεντοξείδιο του αζώτου, K_2O : οξείδιο του καλίου.

Γ. N_2O_5 : όξινο οξείδιο, K_2O : βασικό οξείδιο

Δ. $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{HNO}_3$

$\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{KOH}$

Ε. $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{K}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{KNO}_3$

ΣΤ.

	BrO_3^-	CO_3^{2-}	HSO_4^-	SO_4^{2-}	OH^-	I^-
K^+	KBrO_3	K_2CO_3	KHSO_4	K_2SO_4	KOH	KI