



## Α' ΤΑΞΗ ΓΕΝ.ΛΥΚΕΙΟΥ

### ΧΗΜΕΙΑ

#### ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

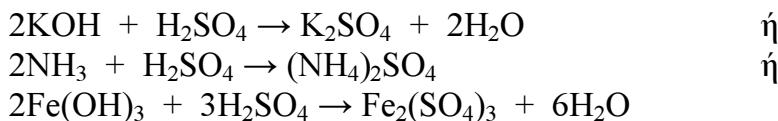
##### **ΘΕΜΑ 1<sup>ο</sup>**

- 1.1. γ
- 1.2. γ
- 1.3. β
- 1.4. β
- 1.5. α) Λ  
β) Λ  
γ) Σ  
δ) Λ  
ε) Λ

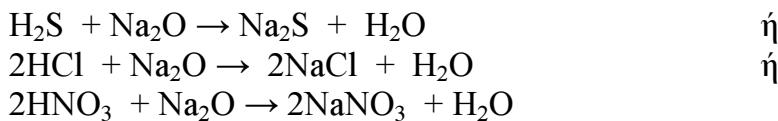
##### **ΘΕΜΑ 2<sup>ο</sup>**

- 2.1. α) **H<sub>2</sub>S:** υδρόθειο, οξύ τριοξείδιο του θείου, οξείδιο  
**SO<sub>3</sub>:** υδροχλώριο, οξύ  
**HCl:** υδροξείδιο του βαρίου, οξείδιο  
**BaO:** νιτρικό οξύ, οξύ  
**HNO<sub>3</sub>:** υδροξείδιο του καλίου, βάση  
**KOH:** αμμωνία, βάση  
**NH<sub>3</sub>:** υδροξείδιο του σιδήρου (III), βάση  
**CaCl<sub>2</sub>:** χλωριούχο ασβέστιο, άλας  
**P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>:** πεντοξείδιο του φωσφόρου, οξείδιο

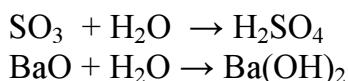
- β) Η ζητούμενη χημική εξίσωση είναι:



- γ) Η ζητούμενη χημική εξίσωση είναι:



- δ) Με το νερό αντιδρούν οι ενώσεις: SO<sub>3</sub>, BaO και P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>. Οι χημικές εξισώσεις των αντιδράσεων είναι οι ακόλουθες:





2.2. α) Ο ζητούμενος πίνακας:

Στοιχείο	Z	A	p	n	e	Κατανομή σε στιβάδες	Θέση στον Περιοδικό Πίνακα	
							Ομάδα	Περίοδος
Cl	17	35	17	18	17	K(2), L(8), M(7)	VII <sub>A</sub> ή 17 <sup>n</sup>	3 <sup>n</sup>
Rb	37	85	37	48	37	K(2), L(8), M(18), N(8), O(1)	I <sub>A</sub> ή 1 <sup>n</sup>	5 <sup>n</sup>
Mg	12	24	12	12	12	K(2), L(8), M(2)	II <sub>A</sub> ή 2 <sup>n</sup>	3 <sup>n</sup>
He	2	4	2	2	2	K(2)	VIII <sub>A</sub> ή 18 <sup>n</sup>	1 <sup>n</sup>
S	16	33	16	17	16	K(2), L(8), M(6)	VI <sub>A</sub> ή 16 <sup>n</sup>	3 <sup>n</sup>

β) Αλκάλια είναι τα στοιχεία που βρίσκονται στην I<sub>A</sub> ή 1<sup>n</sup> ομάδα του Περιοδικού Πίνακα επομένως είναι το <sub>37</sub>Rb.

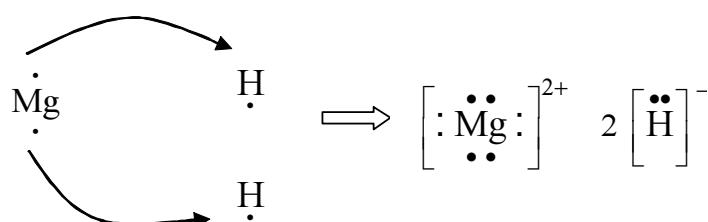
Αλκαλικές γαίες είναι τα στοιχεία που βρίσκονται στην II<sub>A</sub> ή 2<sup>n</sup> ομάδα του Περιοδικού Πίνακα επομένως είναι το <sub>12</sub>Mg.

Αλογόνα είναι τα στοιχεία που βρίσκονται στην VII<sub>A</sub> ή 17<sup>n</sup> ομάδα του Περιοδικού Πίνακα επομένως είναι το <sub>17</sub>Cl.

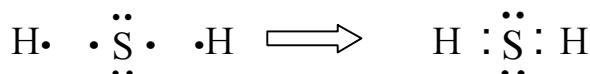
Ευγενή αέρια είναι τα στοιχεία που βρίσκονται στην VIII<sub>A</sub> ή 18<sup>n</sup> ομάδα του Περιοδικού Πίνακα επομένως είναι το <sub>2</sub>He.

γ) Η κατανομή των ηλεκτρονίων του <sub>1</sub>H είναι K(1).

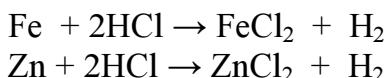
i) Το άτομο του <sub>12</sub>Mg έχει στην εξωτερική του στιβάδα 2 ηλεκτρόνια τα οποία αποβάλλει. Έτσι σχηματίζεται το ιόν Mg<sup>2+</sup> με δομή K(2), L(8) που είναι δομή ευγενούς αερίου. Δύο άτομα υδρογόνου προσλαμβάνουν το καθένα από 1 ηλεκτρόνιο και μετατρέπονται σε δύο ιόντα H<sup>+</sup> με δομή K(2) που και αυτή είναι δομή ευγενούς αερίου. Επομένως, ο δεσμός μεταξύ τους είναι ιοντικός ή ετεροπολικός. Σχηματικά:



ii) Το άτομο του S έχει 6 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στιβάδα. Επομένως κάθε άτομο S ενώνεται με 2 άτομα H σχηματίζοντας με το καθένα από αυτά ένα κοινό ζεύγος ηλεκτρονίων. Δηλαδή, γίνονται δυο απλοί, πολωμένοι ομοιοπολικοί δεσμοί. Σχηματικά:



- δ)** Το διάλυμα του HCl μπορεί να αποθηκευτεί με ασφάλεια στο χάλκινο δοχείο αφού ο Cu είναι λιγότερο δραστικός από το H και επομένως δεν αντιδρά με το HCl. Αντιθέτως, ο Fe και ο Zn αντιδρούν με το HCl σύμφωνα με τις εξισώσεις:



### ΘΕΜΑ 3<sup>ο</sup>

**α)**  $\text{Mr}(\text{H}_2\text{S}) = 2 \cdot 1 + 32 = 34$

$$n = \frac{m}{\text{Mr}} \Rightarrow n = \frac{6,8}{34} = 0,2 \text{ mol H}_2\text{S}$$

- β)** Από την καταστατική εξίσωση προκύπτει:

$$\begin{aligned}P \cdot V = n \cdot R \cdot T \Rightarrow V &= \frac{n \cdot R \cdot T}{P} \Rightarrow V = \frac{0,2 \text{ mol} \cdot 0,082 \frac{\text{L} \cdot \text{atm}}{\text{mol} \cdot \text{K}} \cdot (127+273) \text{ K}}{2 \text{ atm}} \Rightarrow \\ &\Rightarrow V = 3,28 \text{ L}\end{aligned}$$

**γ)** 1 mol H<sub>2</sub>S περιέχει 2 mol ατόμων H και 1 mol ατόμων S  
0,2 mol H<sub>2</sub>S 0,4 mol ατόμων H x; mol ατόμων H y; mol ατόμων S

$$x = 0,4 \text{ mol ατόμων H} \quad \text{και} \quad y = 0,2 \text{ mol ατόμων S}$$

1 mol ατόμων περιέχει  $N_A (6,02 \cdot 10^{23})$  ατομα, επομένως η παραπάνω ποσότητα H<sub>2</sub>S περιέχει  $0,4N_A$  ατομα H.

1 mol ατόμων έχει μάζα τόσα g όσο το Ar, δηλαδή 1 mol ατόμων S έχει μάζα 32 g. Άρα, η παραπάνω ποσότητα H<sub>2</sub>S περιέχει  $0,2 \cdot 32 = 6,4$  g S.

**δ)** 1 mol NH<sub>3</sub> περιέχει 3 mol ατόμων H δηλαδή  $3N_A$  ατομα H  
ω; mol NH<sub>3</sub> 0,4N<sub>A</sub> ατομα H.

$$\omega = \frac{0,4}{3} \text{ mol NH}_3$$

Και αφού ζητάμε τον όγκο της NH<sub>3</sub> σε stp:

$$n_{\text{NH}_3} = \frac{V_{\text{NH}_3}}{V_m} \Rightarrow V_{\text{NH}_3} = n_{\text{NH}_3} \cdot V_m \Rightarrow V_{\text{NH}_3} = \frac{0,4}{3} \text{ mol} \cdot 22,4 \text{ L/mol} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow V_{\text{NH}_3} = \frac{8,96}{3} \text{ L}$$

**ΘΕΜΑ 4<sup>ο</sup>**

- α)** Σε 500 mL διαλύματος περιέχονται 8 g NaOH  
 Σε 100 mL x; g NaOH  
 $x = 1,6 \text{ g NaOH}$   
 Επομένως, η περιεκτικότητα του διαλύματος είναι 1,6% w/v.

- β)** Για το NaOH:  
 $\text{Mr} = 23 + 16 + 1 = 40$

$$n = \frac{m}{\text{Mr}} \Rightarrow n = \left( \frac{8}{40} \right) \text{ mol} = 0,2 \text{ mol NaOH}$$

$$C_A = \frac{n_{\text{NaOH}}}{V_A} = \frac{0,2 \text{ mol}}{0,5 \text{ L}} = 0,4 \text{ M} \text{ ή } 0,4 \text{ mol/L}$$

- γ)** Το διάλυμα B έχει όγκο  $500 \text{ mL} + 1200 \text{ mL} = 1700 \text{ mL} \text{ ή } 1,7 \text{ L}$ .  
 Από τον τύπο της αραίωσης προκύπτει:

$$C_A \cdot V_A = C_B \cdot V_B \Rightarrow C_B = \frac{C_A \cdot V_A}{V_B} = \frac{0,4 \cdot 0,5}{1,7} \Rightarrow C_B = \frac{2}{17} \text{ M}$$

- δ)** Το NaOH αντιδρά με το NH<sub>4</sub>Cl σύμφωνα με την εξίσωση:  
 $\text{NaOH} + \text{NH}_4\text{Cl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{NH}_3 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$   
 Από τη στοιχειομετρία της εξίσωσης προκύπτει ότι:  
 Όταν αντιδρά 1 mol NaOH παράγεται 1 mol NH<sub>3</sub>  
 $0,2 \text{ mol NaOH} \quad x; \text{ mol NH}_3$

$$x = 0,2 \text{ mol NH}_3$$

$$n_{\text{NH}_3} = \frac{V_{\text{NH}_3}}{V_m} \Rightarrow V_{\text{NH}_3} = n_{\text{NH}_3} \cdot V_m = 0,2 \text{ mol} \cdot 22,4 \text{ L/mol} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow V_{\text{NH}_3} = 4,48 \text{ L}$$