

 <p>ΟΜΟΣΠΟΝΔΙΑ ΕΚΠΑΙΔΕΥΤΙΚΩΝ ΦΡΟΝΤΙΣΤΩΝ ΕΛΛΑΣ</p>	<p>ΟΜΟΣΠΟΝΔΙΑ ΕΚΠΑΙΔΕΥΤΙΚΩΝ ΦΡΟΝΤΙΣΤΩΝ ΕΛΛΑΔΟΣ (Ο.Ε.Φ.Ε.) – ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ</p>
<p>ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2015 Β' ΦΑΣΗ</p>	<p>E.3.Xλ1(ε)</p>

ΤΑΞΗ: Α' ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ

ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ

Ημερομηνία: Κυριακή 26 Απριλίου 2015

Διάρκεια Εξέτασης: 2 ώρες

ΕΚΦΩΝΗΣΕΙΣ

ΘΕΜΑ Α

Να γράψετε στο τετράδιο σας τον αριθμό κάθε μίας από τις ερωτήσεις A1 έως A5 και δίπλα το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή απάντηση.

A1. Το χημικό στοιχείο ${}_{37}^{87}\text{Rb}$ ανήκει:

- α) στα αλογόνα.
- β) στις αλκαλικές γαίες.
- γ) στα αλκάλια.
- δ) στα ευγενή αέρια.

Μονάδες 4

A2. Στο άτομο του στοιχείου Al ο αριθμός των νετρονίων είναι κατά 1 μεγαλύτερος από τον αριθμό των πρωτονίων. Αν ο μαζικός αριθμός είναι $A = 27$, ο ατομικός αριθμός ζείνει:

- α) 13
- β) 12
- γ) 27
- δ) 14

Μονάδες 4

A3. Ο αριθμός οξειδωσης του N στο $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ είναι:

- α) +5
- β) -5
- γ) +3
- δ) +1

Μονάδες 4

A4. Μέταλλο M αντιδρά με νερό και παράγεται βάση και αέριο H_2 . Το μέταλλο M δε μπορεί να είναι το χημικό στοιχείο:

- α) Ca
- β) Zn
- γ) Ba
- δ) K

Μονάδες 4

 <p>ΟΜΟΣΠΟΝΔΙΑ ΕΚΠΑΙΔΕΥΤΙΚΩΝ ΦΡΟΝΤΙΣΤΩΝ ΕΛΛΑΔΟΣ</p>	<p>ΟΜΟΣΠΟΝΔΙΑ ΕΚΠΑΙΔΕΥΤΙΚΩΝ ΦΡΟΝΤΙΣΤΩΝ ΕΛΛΑΔΟΣ (Ο.Ε.Φ.Ε.) – ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ</p>
<p>ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2015 Β' ΦΑΣΗ</p>	<p>E.3.Xλ1(ε)</p>

A5. Ποια από τις παρακάτω ουσίες ανήκει στις βάσεις;

- α) NO_2
- β) HCl
- γ) CaCl_2
- δ) NH_3

Μονάδες 4

A6. Να γράψετε στο τετράδιό σας το γράμμα κάθε πρότασης και δίπλα σε κάθε γράμμα τη λέξη ΣΩΣΤΟ, εάν η πρόταση είναι σωστή και τη λέξη ΛΑΘΟΣ, εάν η πρόταση είναι λανθασμένη.

- α) Η διαλυτότητα των αερίων στο νερό αυξάνεται με την αύξηση της θερμοκρασίας.
- β) Ισότοπα ονομάζονται τα στοιχεία που έχουν ίδιο ατομικό και διαφορετικό μαζικό αριθμό.
- γ) Οι ιοντικές ενώσεις έχουν υψηλά σημεία τήξεως.
- δ) Ο δεσμός στο μόριο του αισθότου (N) είναι τριπλός μη πολικός ομοιοπολικός.
- ε) Οι χημικές αντιδράσεις απλής αντικατάστασης είναι μεταθετικές αντιδράσεις.

Μονάδες 5

ΘΕΜΑ Β

B1. Δίνονται τα χημικά στοιχεία A , B και C .

- α) Για τα στοιχεία A , B , C να γίνει ηλεκτρονιακή κατανομή σε στιβάδες και να βρεθεί η περίοδος και η ομάδα στην οποία ανήκουν.

Μονάδες 3

- β) Να γραφεί τι δεσμός θα σχηματιστεί ανάμεσα στα παρακάτω στοιχεία και να περιγραφεί ο σχηματισμός του κάθε δεσμού με ηλεκτρονιακούς τύπους.

 - i) A και C
 - ii) B και C
 - iii) A και B

Μονάδες 6

- γ) Να συγκριθεί η ατομική ακτίνα ανάμεσα στα στοιχεία B και C και να αιτιολογηθεί η απάντηση σας.

Μονάδες 2

ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2015
Β' ΦΑΣΗ

E.3.Xλ1(ε)

- B2.** Να μεταφέρετε τον παρακάτω πίνακα στο τετράδιό σας και να τον συμπληρώσετε.

(Στην κατηγορία οι επιλογές είναι: Οξύ, Βάση, Οξείδιο, Άλας).

Όνομασία	Μοριακός Τύπος	Κατηγορία
	HCN	
Υδροξείδιο του βαρίου		
Φωσφορικό νάτριο	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	
Νιτρικό οξύ		
	PbI_2	
	N_2O_5	
	$\text{Al}(\text{OH})_3$	
Μονοξείδιο του άνθρακα		

Μονάδες 9

- B3.** Να μεταφερθούν στο τετράδιο και να συμπληρωθούν οι παρακάτω χημικές εξισώσεις:

- 1) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- 2) $\text{Cl}_2 + \text{HBr} \rightarrow$
- 3) $(\text{NH}_4)_2\text{S} + \text{KOH} \rightarrow$
- 4) $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 5) $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow$

Μονάδες 5

ΘΕΜΑ Γ

- Γ1.** Αέριο μίγμα που αποτελείται από 8,8 g CO_2 , 19,2 g SO_2 και 23 g NO_2 βρίσκεται σε δοχείο όγκου 24,6L στους 27°C.

- α) Να υπολογιστούν τα mol των αερίων στο δοχείο.
- β) Να υπολογιστεί η πίεση που ασκεί το μίγμα των αερίων στο δοχείο.

Δίνονται: $R = 0,082 \frac{\text{atm} \cdot \text{L}}{\text{mol} \cdot \text{K}}$ και $\text{Ar}(\text{C})=12$, $\text{Ar}(\text{N})=14$, $\text{Ar}(\text{O})=16$, $\text{Ar}(\text{S})=32$.

Μονάδες 5+5

- Γ2.** Σε δοχείο περιέχονται 4,48L αέριας NH_3 , μετρημένα σε STP συνθήκες.

- α) Πόσα mol είναι η παραπάνω ποσότητα;
- β) Πόσα άτομα H περιέχει;
- γ) Πόσα μόρια NH_3 περιέχει;

Δίνονται: $\text{Ar}(\text{N})=14$, $\text{Ar}(\text{H})=1$.

Μονάδες 3+3+4

	ΟΜΟΣΠΟΝΔΙΑ ΕΚΠΑΙΔΕΥΤΙΚΩΝ ΦΡΟΝΤΙΣΤΩΝ ΕΛΛΑΔΟΣ (Ο.Ε.Φ.Ε.) – ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ
ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2015 Β' ΦΑΣΗ	E.3.Xλ1(ε)

- Γ3.** Δίνεται ο μοριακός τύπος B_xA μιας ανόργανης ένωσης για την οποία ισχύει ότι τα 0,5 mol ζυγίζουν 17 g. Αν είναι $Ar(B)=1$ και $Ar(A)=32$ να βρεθεί η τιμή του δείκτη x .

Μονάδες 5

ΘΕΜΑ Δ

Σε 2 δοχεία περιέχονται τα παρακάτω διαλύματα:

Δοχείο A: 500ml υδατικού διαλύματος H_2SO_4 0,98% w/v (Δ_A)

Δοχείο B: 500ml υδατικού διαλύματος H_2SO_4 συγκέντρωσης 0,3M (Δ_B)

- Δ1.** Να υπολογιστεί η συγκέντρωση του διαλύματος Δ_A .

Μονάδες 6

- Δ2.** Τα διαλύματα Δ_A και Δ_B αναμειγνύονται σε δοχείο Γ και σχηματίζεται διάλυμα Δ_Γ . Να υπολογιστεί η συγκέντρωση του διαλύματος Δ_Γ .

Μονάδες 6

- Δ3.** Πόσα mL νερό πρέπει να προσθέσουμε στο διάλυμα Δ_Γ ώστε να υποδιπλασιαστεί η συγκέντρωση του;

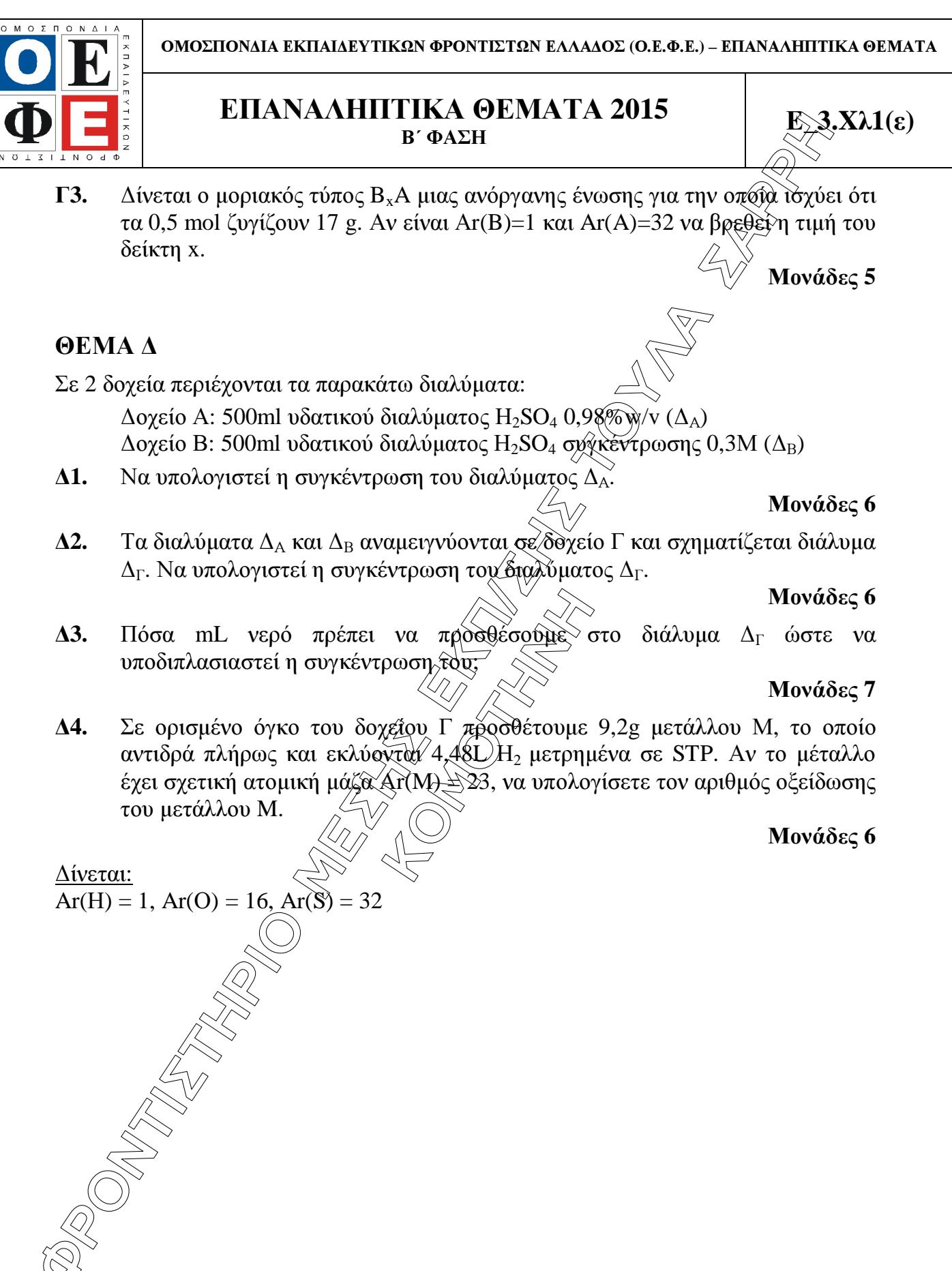
Μονάδες 7

- Δ4.** Σε ορισμένο όγκο του δοχείου Γ προσθέτουμε 9,2g μετάλλου M, το οποίο αντιδρά πλήρως και εκλύονται 4,48L H_2 μετρημένα σε STP. Αν το μέταλλο έχει σχετική ατομική μάζα $Ar(M) = 23$, να υπολογίσετε τον αριθμός οξείδωσης του μετάλλου M.

Μονάδες 6

Δίνεται:

$Ar(H) = 1$, $Ar(O) = 16$, $Ar(S) = 32$



	ΟΜΟΣΠΟΝΔΙΑ ΕΚΠΑΙΔΕΥΤΙΚΩΝ ΦΡΟΝΤΙΣΤΩΝ ΕΛΛΑΔΟΣ (Ο.Ε.Φ.Ε.) – ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ
ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2015 Β' ΦΑΣΗ	E.3.Xλ1(ε)

ΒΟΗΘΗΤΙΚΕΣ ΠΛΗΡΟΦΟΡΙΕΣ

Σειρά Δραστικότητας Ορισμένων Μετάλλων και Αμετάλλων

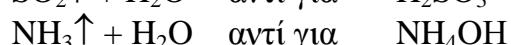
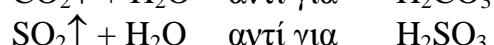
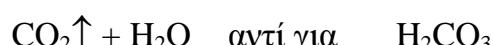
Μέταλλα:

K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Ni, Sn, Pb, H, Cu, Hg, Ag, Pt, Au

Αμέταλλα

F₂, Cl₂, Br₂, O₂, I₂, S

Ασταθείς ενώσεις



Τα σημαντικότερα αέρια και ιζήματα είναι τα παρακάτω:

ΑΕΡΙΑ: HF, HCl, HBr, HI, H₂S, HCN, SO₂, CO₂, NH₃

ΙΖΗΜΑΤΑ: AgCl, AgBr, AgI, BaSO₄, CaSO₄, PbSO₄

Όλα τα ανθρακικά άλατα εκτός από K₂CO₃, Na₂CO₃, (NH₄)₂CO₃.

Όλα τα θειούχα άλατα εκτός από K₂S, Na₂S, (NH₄)₂S.

Όλα τα υδροξείδια των μετάλλων εκτός από KOH, NaOH, Ca(OH)₂, Ba(OH)₂