



ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2023

Α΄ ΦΑΣΗ

Ε_3.Χλ1(ε)

Α΄ ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ

ΤΑΞΗ:

ΜΑΘΗΜΑ:

ΧΗΜΕΙΑ

Ημερομηνία: Σάββατο 14 Ιανουαρίου 2023

Διάρκεια Εξέτασης: 2 ώρες

ΕΚΦΩΝΗΣΕΙΣ

ΘΕΜΑ Α

Για τις ερωτήσεις Α1 έως και Α4 να γράψετε στο τετράδιό σας τον αριθμό της ερώτησης και δίπλα το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή απάντηση.

Α1. Ατομικότητα στοιχείου είναι:

- α. ο αριθμός που δείχνει πόσα άτομα του στοιχείου περιέχονται στο μόριο της χημικής ένωσης.
- β. ο αριθμός των διαφορετικών ατόμων μιας χημικής ένωσης.
- γ. ο αριθμός που δείχνει από πόσα άτομα αποτελείται το μόριο ενός στοιχείου.
- δ. ο αριθμός των πρωτονίων ενός ατόμου.

Μονάδες 5

Α2. Ο χημικός δεσμός μεταξύ του ${}^1_1\text{Na}$ και του ${}^9_9\text{F}$:

- α. είναι ομοιοπολικός μη πολωμένος.
- β. είναι ομοιοπολικός πολωμένος.
- γ. είναι ιοντικός.
- δ. ισχύουν όλα τα παραπάνω.

Μονάδες 5

ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2023

Α΄ ΦΑΣΗ

E_3.Xλ1(ε)

A3. Όλα τα στοιχεία της ομάδας των ευγενών αερίων, έχουν :

- α. το ίδιο πλήθος στιβάδων.
- β. διαφορετικές χημικές ιδιότητες.
- γ. τον ίδιο αριθμό ηλεκτρονίων στην εξωτερική στιβάδα.
- δ. οκτώ ή δύο ηλεκτρόνια στην εξωτερική τους στιβάδα.

Μονάδες 5

A4. Το στοιχείο Σ έχει μαζικό αριθμό 40 και διαθέτει 21 νετρόνια στον πυρήνα του. Από τα παραπάνω προκύπτει:

- α. έχει συνολικά 40 πρωτόνια και ηλεκτρόνια.
- β. έχει 21 πρωτόνια.
- γ. έχει 19 πρωτόνια και 21 ηλεκτρόνια.
- δ. η ηλεκτρονιακή του δομή είναι $K^2 L^8 M^8 N^1$

Μονάδες 5

A5. Να χαρακτηρίσετε τις προτάσεις που ακολουθούν, γράφοντας στο τετράδιό σας δίπλα στο γράμμα που αντιστοιχεί σε κάθε πρόταση, τη λέξη Σωστό, αν η πρόταση είναι σωστή, ή Λάθος, αν η πρόταση είναι λανθασμένη:

- α. Δύο ισότοπα άτομα έχουν ίδιο αριθμό ηλεκτρονίων στην εξωτερική τους στιβάδα.
- β. Ο αριθμός οξείδωσης του C στην χημική ένωση CO_2 είναι +2.
- γ. Όταν το άτομο του αζώτου $7N$ προσλάβει τρία ηλεκτρόνια, μετατρέπεται σε άτομο ευγενούς αερίου.
- δ. Στην ομοιοπολική ένωση υπεροξείδιο του υδρογόνου, που έχει συντακτικό τύπο : $H-O-O-H$, υπάρχει ένας μη πολωμένος ομοιοπολικός δεσμός.
- ε. Κατά την ανάμειξη διαλύματος $NaOH$ 5% w/v με διάλυμα $NaOH$ 10% w/v προκύπτει διάλυμα $NaOH$ που μπορεί να έχει περιεκτικότητα 15% w/v.

Μονάδες 5

ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2023

Α' ΦΑΣΗ

E_3.Xλ1(ε)

ΘΕΜΑ Β

B1. Δίνονται τα χημικά στοιχεία ^{12}Mg , ^{16}S και ^{20}Ca .

α. i. Να εξηγήσετε ποια από τα παραπάνω στοιχεία ανήκουν στην ίδια ομάδα.

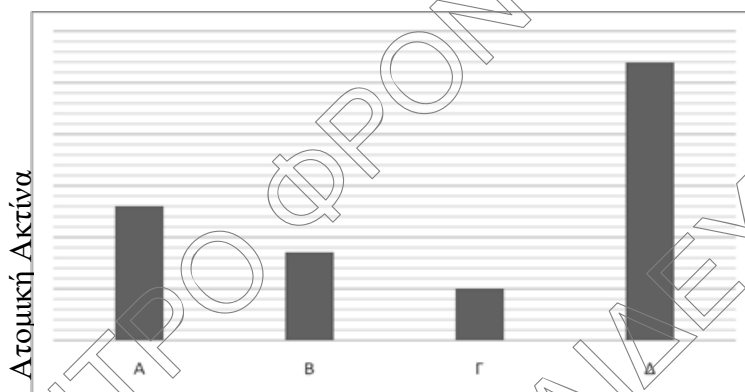
Μονάδες 2

ii. Από τα στοιχεία που ανήκουν στην ίδια ομάδα ποιο αποβάλλει πιο εύκολα ηλεκτρόνια; Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.

Μονάδες 3

β. Το παρακάτω γράφημα απεικονίζει τις ατομικές ακτίνες τεσσάρων στοιχείων στον περιοδικό πίνακα Α, Β, Γ και Δ, που έχουν διαδοχικούς ατομικούς αριθμούς Ζ, Ζ+1, Ζ+2, Ζ+3 αντίστοιχα.

Το στοιχείο Δ έχει ηλεκτρόνια σε τέσσερεις στοιβάδες.



Να εξηγήσετε αν κάποιο από τα στοιχεία Α, Β, Γ και Δ είναι το άτομο του θείου (^{16}S).

Μονάδες 6

B2. Δίνονται τα χημικά στοιχεία ^{20}Ca και ^{7}N .

α. Να γράψετε την ηλεκτρονιακή δομή των ατόμων Ca και N στην θεμελιώδη κατάσταση και να εξηγήσετε τι είδους χημικό δεσμό σχηματίζουν μεταξύ τους, τα παραπάνω στοιχεία. Ποιος είναι ο μοριακός τύπος της ένωσης που θα σχηματίσουν;

Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.

Μονάδες 6

β. Να σχεδιάσετε τον ηλεκτρονιακό τύπο της ένωσης αυτής.

Μονάδες 2

ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2023

Α' ΦΑΣΗ

E_3.Xλ1(ε)

B3. Οι βάσεις κατά Arrhenius είναι ιοντικές ενώσεις με γενικό χημικό τύπο $M(OH)_x$. Όταν διαλυθούν στο νερό ελευθερώνουν στο διάλυμα το ιόν υδροξειδίου με τύπο OH^- .

Η ηλεκτρονιακή δομή στο άτομο του οξυγόνου είναι K^2L^6 .

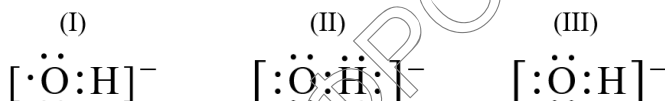
Το υδρογόνο ανήκει στην 1^η ομάδα και 1^η περίοδο του περιοδικού πίνακα.

α. Ποιος είναι ο συνολικός αριθμός πρωτονίων και ποιος είναι ο συνολικός αριθμός των ηλεκτρονίων που υπάρχουν σε ένα ιόν OH^- .

Να εξηγήσετε την απάντησή σας.

Μονάδες 4

β. Τι είδους χημικός δεσμός υπάρχει στο ιόν υδροξειδίου και ποιος από τους παρακάτω τύπους αποδίδει τον ηλεκτρονιακό τύπο ενός ιόντος OH^- .



Μονάδες 2

ΘΕΜΑ Γ

Γ1. Α. Να συμπληρώσετε τους δείκτες **λ**, **μ** και **κ** στις παρακάτω χημικές ενώσεις και να τις ονομάσετε:

α. $H_\lambda CO_3$

β. $(NH_4)_\mu PO_4$

γ. Ag_2SO_κ στην οποία ο αριθμός οξείδωσης του S είναι +4.

Μονάδες 6

Β. Να βρεθούν οι αριθμοί οξείδωσης των στοιχείων που αναφέρονται στις παρακάτω χημικές ενώσεις και στο ιόν:

α. του αζώτου στο ιόν NO_2^- .

β. του θείου στην ιοντική ένωση $FeSO_3$.

γ. του οξυγόνου στην χημική ένωση με συντακτικό τύπο $H-O-O-H$.

Μονάδες 3

ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2023
Α΄ ΦΑΣΗ

E_3.Xλ1(ε)

Γ. Να γράψετε στο τετράδιό σας τις ονομασίες των παρακάτω χημικών ενώσεων:

	ΧΗΜΙΚΟΣ ΤΥΠΟΣ
1.	Fe_2O_3
2.	N_2O_3
3.	NH_3
4.	HClO
5.	H_2S
6.	CuOH
7.	$\text{Ba}(\text{CN})_2$
8.	NaNO_3

Μονάδες 8

Γ2. Δίνεται ένα απόσπασμα του περιοδικού πίνακα:

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
H																	He
Li																F	Ne
																	Ar
K														As		Br	Kr
						Tc											

Τα ερωτήματα αναφέρονται μόνο στα στοιχεία που απεικονίζονται στο παραπάνω απόσπασμα του περιοδικού πίνακα.

A. Ποιο στοιχείο δεν ανήκει σε κύρια ομάδα του περιοδικού πίνακα;

Μονάδες 1

B. Ποιο στοιχείο της 2^{ης} περιόδου, είναι περισσότερο ηλεκτραρνητικό;

Μονάδες 1

Γ. Ποια στοιχεία έχουν ανιόν Σ^- με δομή ευγενούς αερίου;

Μονάδες 3

ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2023

Α΄ ΦΑΣΗ

E_3.Xλ1(ε)

Δ. Δίνονται οι δυνάδες των στοιχείων

I. (H, Li)

II. (F, Br)

III. (F, Ne)

Σε ποιες ή ποια από αυτές, τα στοιχεία τους έχουν παρόμοιες χημικές ιδιότητες;

α. I, II

β. σε όλες

γ. II, III

δ. II

Να εξηγήσετε την απάντησή σας.

Μονάδες 3

ΘΕΜΑ Δ

Δ1. Να γράψετε τους μοριακούς τύπους των παρακάτω χημικών ενώσεων:

1. Θειούχο ασβέστιο

2. ανθρακικό νάτριο

3. θειικό οξύ

4. οξείδιο του καλίου

5. υδροξείδιο του βαρίου

6. φωσφορικό αμμώνιο

7. αζωτούχο μαγνήσιο

8. υδρόθειο

9. αμμωνία

Μονάδες 9

Δ2. Το 1881 ο Carl Siegmund Franz Cr  de εισ  γαγε τη χρ  ση αραι  ν διαλυμ  των AgNO_3 στα μ  τια νεογν  ν κατ   τη γ  ννηση, για την π  ληψη μολ  νσεως, καθ  ς τα   λατα του αργ  ρου   χουν αντ  σηπτικές ιδ  τητες.

Σε ορισμ  νο   γκο H_2O διαλ  ουμε ποσ  τητα   λατος AgNO_3   στε να προκ  ψει δι  λυμα (Y_1)   γκου 160 ml με πυκν  τητα $\rho = 1,25 \frac{\text{g}}{\text{ml}}$ το οπ  ο   χει περιεκτικ  τητα 12,5% w/v.

A. Να βρεθεί στο (Y_1) η μ  ζα της διαλυμ  νης ουσ  ας και του διαλ  τη (H_2O).

Μον  δες 5

B. Στο δι  λυμα (Y_1) προσθ  τουμε 195g νερ   και διαλ  ουμε 5g της ουσ  ας AgNO_3   π  τε προκ  πτει ν  ο δι  λυμα (Y_2).

Να υπολογιστεί η % w/w περιεκτικ  τητα του (Y_2).

Μον  δες 5

ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2023

Α΄ ΦΑΣΗ

Ε_3.Χλ1(ε)

- Δ3. Ο παρακάτω πίνακας δείχνει τη διαλυτότητα του KNO_3 στο νερό, σε διάφορες θερμοκρασίες:

Θερμοκρασία ($^{\circ}\text{C}$)	Διαλυτότητα (g KNO_3 /100 g H_2O)
22	34
30	49
40	68

Σε 200g H_2O διαλύονται πλήρως 68g KNO_3 οπότε προκύπτει υδατικό διάλυμα (Y).

- α. Να εξηγήσετε σε ποια θερμοκρασία το διάλυμα (Y) είναι κορεσμένο.

Μονάδες 3

- β. Ψύχουμε το διάλυμα (Y) στους 15°C . Να εξηγήσετε αν η μάζα του διαλύματος αυξάνει, ελαττώνεται ή μένει σταθερή.

Μονάδες 3

ΕΥΧΟΜΑΣΤΕ ΚΑΛΗ ΧΡΟΝΙΑ ΚΑΙ ΕΠΙΤΥΧΙΕΣ!