



ΥΠΟΥΡΓΕΙΟ ΠΑΙΔΕΙΑΣ, ΑΘΛΗΤΙΣΜΟΥ ΚΑΙ ΝΕΟΛΑΙΑΣ

Δειγματικό Δοκίμιο
για αξιοποίηση
στο μάθημα της Χημείας

Τομέας Προγραμμάτων Μεταναστευτικής Πολιτικής
Διεύθυνση
Μέσης Γενικής Εκπαίδευσης

ΥΠΟΥΡΓΕΙΟ ΠΑΙΔΕΙΑΣ, ΑΘΛΗΤΙΣΜΟΥ ΚΑΙ ΝΕΟΛΑΙΑΣ
ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ ΜΕΣΗΣ ΓΕΝΙΚΗΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ

ΕΝΙΑΙΑ ΓΡΑΠΤΗ ΑΞΙΟΛΟΓΗΣΗ Β΄ ΤΕΤΡΑΜΗΝΟΥ 2022-23

Β΄ ΤΑΞΗΣ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΜΑΘΗΤΩΝ/ΜΑΘΗΤΡΙΩΝ ΜΕ ΜΕΤΑΝΑΣΤΕΥΤΙΚΗ ΒΙΟΓΡΑΦΙΑ

ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 2023

ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ

ΚΩΔΙΚΟΣ ΜΑΘΗΜΑΤΟΣ: 5B

ΤΟ ΕΞΕΤΑΣΤΙΚΟ ΔΟΚΙΜΙΟ ΑΠΟΤΕΛΕΙΤΑΙ ΑΠΟ ΠΕΝΤΕ (5) ΣΕΛΙΔΕΣ

ΟΔΗΓΙΕΣ (για τους εξεταζόμενους)

1. Στο εξώφυλλο του εξεταστικού δοκιμίου να συμπληρώσετε όλα τα κενά με τα στοιχεία που ζητούνται.
2. **Να απαντήσετε ΟΛΑ τα θέματα** στο εξεταστικό δοκίμιο
3. Να μη γράψετε πουθενά στις απαντήσεις σας **το όνομά σας**.
4. Να απαντήσετε στο εξεταστικό δοκίμιο σε όλα τα θέματα **μόνο με μπλε πένα ανεξίτηλης μελάνης**. Μολύβι επιτρέπεται, μόνο αν το ζητάει η εκφώνηση, και μόνο για σχήματα, πίνακες, διαγράμματα κλπ.
5. Η τελευταία λευκή σελίδα μπορεί να χρησιμοποιηθεί ως πρόχειρο ή ως συμπληρωματικός χώρος απαντήσεων.
6. Απαγορεύεται η χρήση διορθωτικού υγρού ή διορθωτικής ταινίας.
7. Στη λύση των ασκήσεων να φαίνεται όλη η αναγκαία εργασία.
8. Συνολική διάρκεια γραπτής εξέτασης Χημείας - Βιολογίας: 45 λεπτά

ΣΑΣ ΕΥΧΟΜΑΣΤΕ ΚΑΘΕ ΕΠΙΤΥΧΙΑ

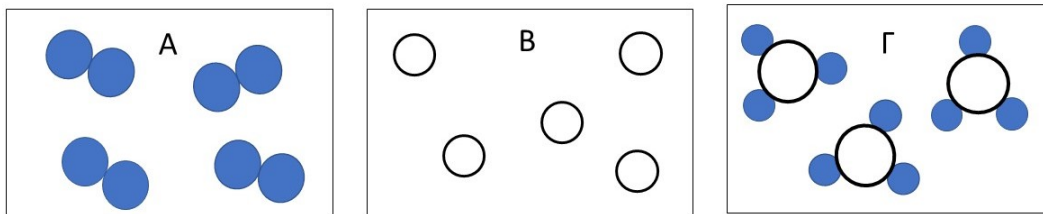
Ερώτηση 1 (3 μονάδες)

Να γράψετε τα σύμβολα των χημικών στοιχείων στον πιο κάτω πίνακα, όπως το παράδειγμα:

Όνομα Χημικού Στοιχείου	Σύμβολο Χημικού Στοιχείου
Σίδηρος	Fe
Νάτριο
Χλώριο
Μαγνήσιο
Υδρογόνο
Οξυγόνο
Κάλιο

Ερώτηση 2 (3 μονάδες)

Δίνονται οι εικόνες Α, Β και Γ.



Να γράψετε ποια εικόνα Α, Β ή Γ αντιστοιχεί σε:

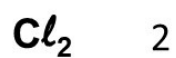
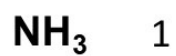
- i) άτομα χημικού στοιχείου:
- ii) μόρια χημικού στοιχείου:
- iii) μόρια χημικής ένωσης:

Ερώτηση 3 (4 μονάδες)

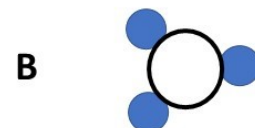
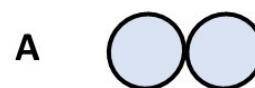
Να αντιστοιχίσετε τους χημικούς τύπους **1 - 7** με τα προσομοιώματα **A – E** στον πιο κάτω πίνακα, όπως το παράδειγμα.

Προσομοίωμα	A	B	Γ	Δ	Ε
Χημικός τύπος	2

Χημικός τύπος



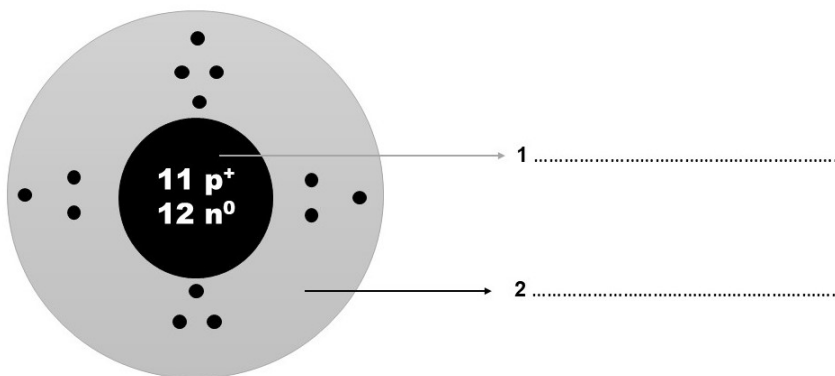
Προσομοίωμα



Ερώτηση 4 (6 μονάδες)

Δίνεται η απεικόνιση του ατόμου του Νατρίου, Na (σχήμα 1).

(α) **Να ονομάσετε τις δύο περιοχές** του ατόμου που δείχνουν τα βέλη 1 και 2 στο σχήμα 1.



σχήμα 1

(β) **Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα** με βάση την πιο πάνω σχήμα 1:

Αριθμός πρωτονίων	Αριθμός νετρονίων	Αριθμός ηλεκτρονίων	Ατομικός αριθμός (Z)	Μαζικός αριθμός (A)	Χημικό στοιχείο
..... Na

Ερώτηση 5 (2 μονάδες)

Να κυκλώσετε τη σωστή απάντηση Α, Β, Γ ή Δ στις πιο κάτω προτάσεις Ι - ΙV:

ι) **Η ταυτότητα ενός ατόμου είναι:**

A: ο μαζικός αριθμός (A)

B: ο ατομικός αριθμός (Z)

Γ: ο αριθμός των νετρονίων (n)

Δ: ο αριθμός των πρωτονίων και νετρονίων (p + n)

ii) Το μόριο της αμμωνίας, NH_3 , αποτελείται από:

A: 3 άτομα

B: 2 άτομα

Γ: 4 άτομα

Δ: 6 άτομα

iii) Ο χημικός τύπος του νερού είναι:

A: H_2O

B: CO_2

Γ: H_2O_2

Δ: HO_2

iv) Το φορτίο ενός ατόμου είναι:

A: θετικό (+)

B: αρνητικό (-)

Γ: μηδέν (0)

Δ: κάποτε θετικό και κάποτε αρνητικό

Ερώτηση 6 (3 μονάδες)

Δίνονται οι χημικοί τύποι των πιο κάτω μορίων:

CuO , O_3 , ZnBr_2 , H_2 , CH_4 , H_3PO_4

Να γράψετε ποια από τα πιο πάνω είναι:

i) μόρια χημικών στοιχείων:

ii) μόρια χημικών ενώσεων:

Ερώτηση 7 (4 μονάδες)

Να συμπληρώσετε τις προτάσεις με τις πιο κάτω λέξεις:

πυρήνα, μόρια, αμέταλλο, φορτίο, θετικό, αρνητικό, νέφος, μέταλλο, ηλεκτρόνια

Τα άτομα όταν ενωθούν φτιάχνουν

Τα πρωτόνια έχουν φορτίο και βρίσκονται στον

Τα νετρόνια δεν έχουν

Το οξυγόνο είναι

Το μαγνήσιο (Mg) είναι

Τα βρίσκονται στο ηλεκτρονιακό

ΤΕΛΟΣ ΕΞΕΤΑΣΤΙΚΟΥ ΔΟΚΙΜΙΟΥ