

Αρ. Ταυτότητας: Αρ. Μητρώου:.....
 ΕΠΩΝΥΜΟ:.....
 ΟΝΟΜΑ:.....
 ΟΝΟΜΑ ΠΑΤΕΡΑ:
 Σχολείο: Τμήμα:

ΚΩΔΙΚΟΣ ΣΧΟΛΕΙΟΥ

ΥΠΟΥΡΓΕΙΟ ΠΑΙΔΕΙΑΣ, ΑΘΛΗΤΙΣΜΟΥ ΚΑΙ ΝΕΟΛΑΙΑΣ

ΓΡΑΠΤΗ ΑΞΙΟΛΟΓΗΣΗ

Β΄ ΤΕΤΡΑΜΗΝΟΥ

ΓΥΜΝΑΣΙΩΝ

ΣΧΟΛΙΚΗ ΧΡΟΝΙΑ: 2022-2023

Τάξη: Β΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

Κωδικός Μαθήματος: 5B

Μάθημα: Φυσικά (Χημεία)

Ημερομηνία: 01/06/2023

ΑΝΑΒΑΘΜΟΛΟΓΗΤΗΣ/ ΑΝΑΒΑΘΜΟΛΟΓΗΤΡΙΑ 1:			
Ερωτ.	Βαθμός	Ερωτ.	Βαθμός
1		11	
2		12	
3		13	
4		14	
5		15	
6		16	
7		17	
8		18	
9		19	
10		20	
Συνολική Βαθμ.:			
Βαθμολογία στην κλίμακα 1-20:			

ΑΝΑΒΑΘΜΟΛΟΓΗΤΗΣ/ ΑΝΑΒΑΘΜΟΛΟΓΗΤΡΙΑ 2:			
Ερωτ.	Βαθμός	Ερωτ.	Βαθμός
1		11	
2		12	
3		13	
4		14	
5		15	
6		16	
7		17	
8		18	
9		19	
10		20	
Συνολική Βαθμ.:			
Βαθμολογία στην κλίμακα 1-20:			

ΒΑΘΜΟΛΟΓΗΤΗΣ/ ΒΑΘΜΟΛΟΓΗΤΡΙΑ:			
Ερωτ.	Βαθμός	Ερωτ.	Βαθμός
1		11	
2		12	
3		13	
4		14	
5		15	
6		16	
7		17	
8		18	
9		19	
10		20	
Συνολική Βαθμ.:			
Βαθμολογία στην κλίμακα 1-20:			

ΥΠΟΥΡΓΕΙΟ ΠΑΙΔΕΙΑΣ, ΑΘΛΗΤΙΣΜΟΥ ΚΑΙ ΝΕΟΛΑΙΑΣ
ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ ΜΕΣΗΣ ΓΕΝΙΚΗΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ

ΕΝΙΑΙΑ ΓΡΑΠΤΗ ΑΞΙΟΛΟΓΗΣΗ Β΄ ΤΕΤΡΑΜΗΝΟΥ 2022-23
Β΄ ΤΑΞΗΣ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: ΠΕΜΠΤΗ 1 ΙΟΥΝΙΟΥ 2023
ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ (Α΄ ΣΕΙΡΑ)

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

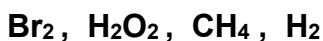
Ερώτηση 1 (3 μονάδες)

Να συμπληρώσετε τα κενά στον πιο κάτω πίνακα με το σύμβολο ή το όνομα του χημικού στοιχείου:

Σύμβολο Χημικού Στοιχείου	Όνομα Χημικού Στοιχείου
Fe	
	Άνθρακας
Cl	
	Μαγνήσιο
N	
	Ασβέστιο

Ερώτηση 2 (2,5 μονάδες)

Σας δίνονται οι χημικοί τύποι μορίων των ακόλουθων ουσιών:

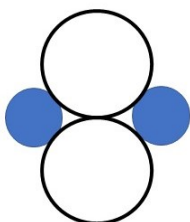


(α) Να ταξινομήσετε τις πιο πάνω ουσίες στις ακόλουθες δύο κατηγορίες: (Κάθε χημικός τύπος μπορεί να χρησιμοποιηθεί μόνο σε μία από τις δύο κατηγορίες).

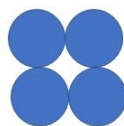
i) μόρια χημικών στοιχείων:

ii) μόρια χημικών ενώσεων:

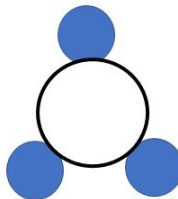
(β) Να κυκλώσετε το προσομοίωμα A, B, Γ ή Δ, που αντιπροσωπεύει καλύτερα το μόριο **H₂O₂**.



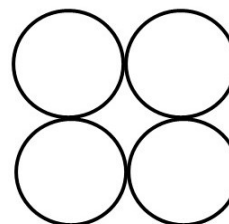
A



B



Γ



Δ

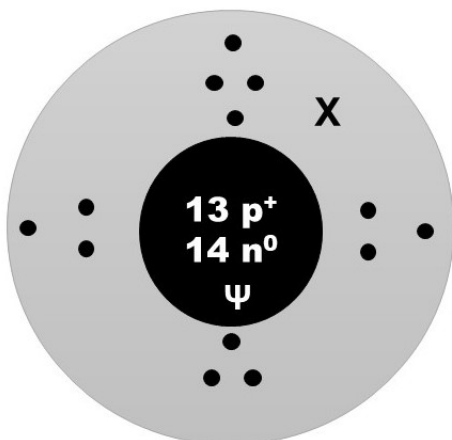
Ερώτηση 3 (7 μονάδες)

Δίνεται η απεικόνιση του ατόμου του αργιλίου, *Al*.

(α) Να ονομάσετε τις περιοχές *X* και Ψ του ατόμου του αργιλίου που απεικονίζονται

πιο κάτω:

i) περιοχή *X*: ii) περιοχή Ψ :



(β) Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα, με βάση την εικόνα:

Αριθμός πρωτονίων	Αριθμός νετρονίων	Αριθμός ηλεκτρονίων	Ατομικός αριθμός	Μαζικός αριθμός
.....

(γ) Να κυκλώσετε τη σωστή απάντηση Α, Β, Γ ή Δ στις πιο κάτω δηλώσεις i έως iv:

i) Στην πραγματικότητα, το μέγεθος της περιοχής Ψ του ατόμου του αργιλίου είναι:

A: ίσο με το μέγεθος της περιοχής *X*

B: λίγο μεγαλύτερο από το μέγεθος της περιοχής *X*

Γ: πολύ μεγαλύτερο από το μέγεθος της περιοχής *X*

Δ: κατά πολύ μικρότερο από το μέγεθος της περιοχής *X*

ii) Το σύμβολο των ηλεκτρονίων με το σχετικό τους φορτίο είναι:

A: e **B:** e^- **Γ:** e^+ **Δ:** e^0

iii) Ο αριθμός που δείχνει την ταυτότητα του ατόμου του αργιλίου είναι:

- A:** ο αριθμός των νετρονίων μόνο
- B:** ο αριθμός των νετρονίων και των πρωτονίων μαζί
- Γ:** ο αριθμός των πρωτονίων μόνο
- Δ:** ο αριθμός των ηλεκτρονίων και των πρωτονίων μαζί

iv) Η μάζα του ατόμου του αργιλίου οφείλεται:

- A:** στα ηλεκτρόνια μόνο
- B:** στα πρωτόνια και τα ηλεκτρόνια
- Γ:** στα νετρόνια και τα ηλεκτρόνια
- Δ:** στα πρωτόνια και τα νετρόνια

Ερώτηση 4 (4 μονάδες)

Δίνεται το χημικό στοιχείο κάλιο: ${}_{19}^{39}\text{K}$

(α) Να συμπληρώσετε τις πιο κάτω προτάσεις:

- i) Ο αριθμός A του ατόμου του καλίου είναι ίσος με
- ii) Ο αριθμός Z του ατόμου του καλίου είναι ίσος με
- iii) Ο αριθμός των ηλεκτρονίων του ατόμου του καλίου είναι ίσος με
- iv) Ο αριθμός των νετρονίων του ατόμου του καλίου είναι ίσος με

(β) Να απαντήσετε στις πιο κάτω ερωτήσεις:

- i) Το άτομο του καλίου είναι θετικά φορτισμένο, αρνητικά φορτισμένο ή ουδέτερο;

.....

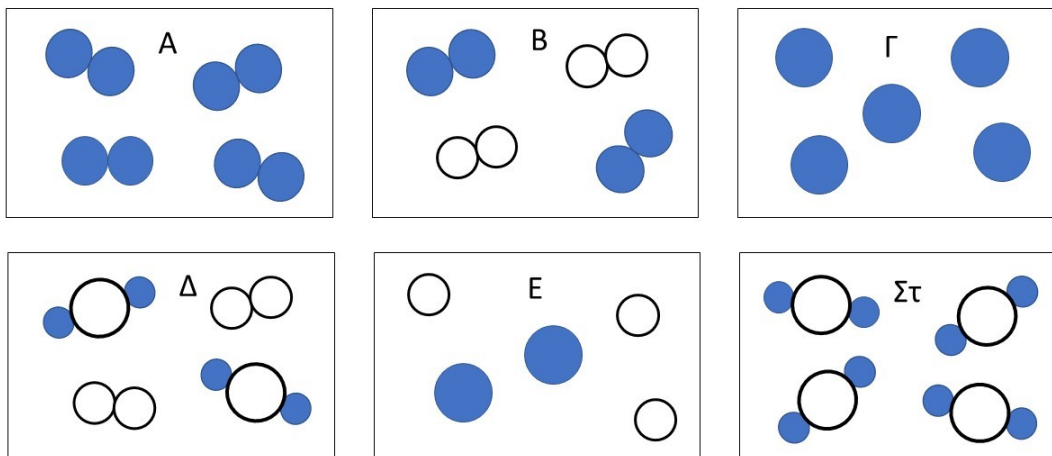
- ii) Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας στο ερώτημα (β)i.

.....

.....

Ερώτηση 5 (3 μονάδες)

Να γράψετε ποιο από τα πιο κάτω προσομοιώματα Α έως Στ απεικονίζει:



- i) άτομα ενός χημικού στοιχείου:
- ii) μόρια ενός χημικού στοιχείου:
- iii) μόρια μιας χημικής ένωσης:
- iv) μείγμα μορίων χημικών στοιχείων:
- v) μείγμα μορίων χημικού στοιχείου και μορίων χημικής ένωσης:
- vi) μείγμα ατόμων διαφορετικών χημικών στοιχείων:

Ερώτηση 6 (μονάδες 2,5)

Δίνονται οι χημικές ουσίες:

χαλκός, χλωριούχο κάλιο, HNO_3 , Na , SO_2

Να ταξινομήσετε τις πιο πάνω ουσίες σε δύο κατηγορίες: χημικά στοιχεία ή χημικές ενώσεις: (Κάθε χημική ουσία μπορεί να χρησιμοποιηθεί μόνο σε μία από τις δύο κατηγορίες).

(α) χημικά στοιχεία:

.....

(β) χημικές ενώσεις:

.....

