



ΦΥΛΛΟ ΑΞΙΟΛΟΓΗΣΗΣ Α5-9

ΑΝΤΙΚΕΙΜΕΝΟ ΕΞΕΤΑΣΗΣ ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΟ ΣΤΑ ΚΕΦΑΛΑΙΑ 1-5

ΔΙΑΡΚΕΙΑ ΕΞΕΤΑΣΗΣ: 90 min

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ φύλλου αξιολόγησης Α5-9

1^ο θέμα

1.1. Γ	1.2. Δ	1.3. Δ	1.4. Δ	
--------	--------	--------	--------	--

1.5. 1. Λάθος, 2. Σωστό, 3. Λάθος, 4. Σωστό, 5. Λάθος, 6. Σωστό, 7. Σωστό, 8. Σωστό, 9. Λάθος

2^ο θέμα

2.1. α. ${}_{11}\text{A}$: 3^η περίοδος/1^η ομάδα, ${}_{16}\text{B}$: 3^η περίοδος/16^η ομάδα, ${}_{17}\text{Γ}$: 3^η περίοδος/17^η ομάδα, ${}_{8}\text{Δ}$: 2^η περίοδος/16^η ομάδα. Παρόμοιες ιδιότητες έχουν το Β με το Δ.

β. 1. Διπλό ομοιοπολικό, 2. Απλό ομοιοπολικό, 3. Ιοντικό με αναλογία με αναλογία ιόντων $\text{A}^+/\text{Δ}^{2-}$: 2/1, 4. Ιοντικό με αναλογία ιόντων $\text{A}^+/\text{Γ}^-$: 2/1

2.2. α. Σωστό: το S έχει 2 μονήρη e και συνεισφέρει από 1 με κάθε H.

β. Λάθος: το H_2S είναι διπρωτικό οξύ και αντιδρά με δραστικά μέταλλα με απλή αντικατάσταση, ενώ τα διαλύματά του είναι όξινα με $\text{pH} < 7$

3^ο θέμα

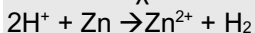
3.1. α. ${}_{16}\text{A}$, ${}_{18}\text{B}$, ${}_{20}\text{Γ}$.

β. ${}_{16}\text{A}$: 3^η περίοδος/16^η ομάδα, ${}_{18}\text{B}$: 3^η περίοδος/18^η ομάδα, ${}_{20}\text{Γ}$: 4^η περίοδος/2^η ομάδα.

γ. Πιο ηλεκτραρνητικό είναι το A και μεγαλύτερη ατομική ακτίνα έχει το Γ.

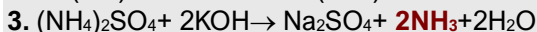
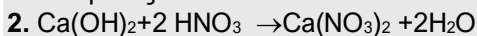
δ. A-A: ομοιοπολικό, A-Γ ιοντικό με αναλογία ιόντων $\text{Γ}^{2+}-\text{A}^{2-}$: 1/1.

3.2. Στο δοχείο από Zn, γιατί αντιδρά με τα H^+



4^ο θέμα

1. $\text{H}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{HCl}(\text{g})$ Οι αριθμοί οξείδωσης H και Cl είναι 0 στο 1^ο μέλος και +1, -1 αντίστοιχα στο 2^ο μέλος.



4. $2\text{AgNO}_3 + \text{MgCl}_2 \rightarrow 2\text{AgCl} \downarrow + \text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ Οι αριθμοί οξείδωσης όλων των στοιχείων είναι ίδιοι στο 1^ο μέλος και στο 2^ο μέλος.

