

## ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΧΗΜΕΙΑ Α ΛΥΚΕΙΟΥ 5/2/17

### ΘΕΜΑ Α

A1. β, A2. γ, A3. β, A4. γ, A5. α

### ΘΕΜΑ Β

**B1.** 1) λάθος (ισότοπα είναι τα στοιχεία με ίδιο ατομικό και διαφορετικό μαζικό αριθμό),  
2) σωστό,  
3) λάθος (είναι 6),  
4) λάθος (δίνουν αέριο υδρογόνο),  
5) λάθος (στο  $\text{CO}_2^{-2}$  έχει α.ο.=2, ενώ στο  $\text{CO}_2$  έχει α.ο.=4)

### B2.

Οξέα: 3,8,9

Βάσεις: 1

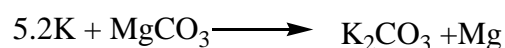
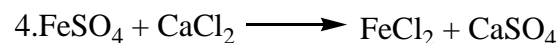
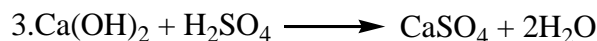
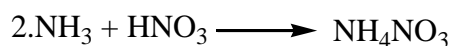
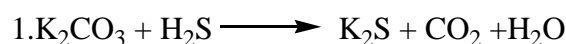
Άλατα: 2,4,5,7

Οξείδια: 6,10

1) υδροξείδιο του νατρίου, 2) νιτρικό αμμώνιο, 3) φωσφορικό οξύ, 4) βρωμιούχο μαγνήσιο,  
5) νιτρώδες νάτριο, 6) διοξείδιο του άνθρακα, 7) όξινο ανθρακικό ασβέστιο, 8) θειικό οξύ,  
9) υπερνιτρικό οξύ, 10) μονοξείδιο του αζώτου

### ΘΕΜΑ Γ

#### Γ1.

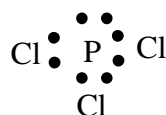


#### Γ2.

α)  $_{17}\text{Cl}$ : 3<sup>η</sup> περίοδος, 7<sup>η</sup> κύρια ομάδα (VIIA) και  $_{15}\text{P}$ : 3<sup>η</sup> περίοδος, 5<sup>η</sup> κύρια ομάδα (VA),

β) Εφόσον το χλώριο είναι αμέταλλο και ο φώσφορος είναι επίσης αμέταλλο αλλά με διαφορετική ηλεκτραρνητικότητα, θα σχηματίσουν πολικό ομοιοπολικό δεσμό μεταξύ τους.

γ)



**ΘΕΜΑ Δ**