

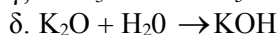
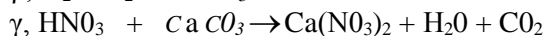
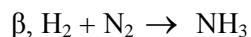
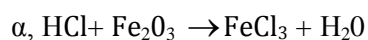
1. Πώς συμβολίζονται χα παρακάτω χημικά στοιχεία;
 ιχ. Κάλιο χ. Ασβέστιο χι. Σίδηρος
 χίι. Μόλυβδος χίιι. Χλώριο χίν. Ψευδάργυρος
 χν. Αλουμίνιο χνί. Νάριο

6

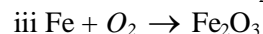
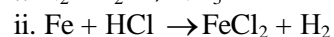
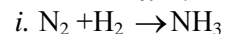
μενο πίνακα:

Χημικό στοιχείο	Z	A	Αριθμός p	Αριθμός νετρονίων n	Αριθμός ηλκτ
Ήλιο	2			2	
Άνθρακας		14			6
Χαλκός	63	97			

2. Να βρεθούν οι συντελεστές ίων παρακάτω χημικών εξισώσεων



3. Να ισοσταθμίσετε τις επόμενες χημικές εξίσωσε



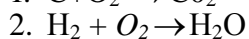
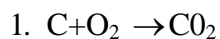
4

Χημικό στοιχείο	Z	A	Αριθμός P	Αριθμός νετρονίων	Αριθμός ηλεκτρον
Ήλιο	2			2	
Άνθρακας		14			6
Νάτριο		23	11		
Χλώριο	17			18	
Φώσφορος				16	15
Χαλκός		63		34	

5.

Στοιχείο	Ατομικός αριθμός Z	Μαζικός αριθμός A	Αριθμός πρωτονίων	Αριθμός ηλεκτρονίων	Αριθμός νετρονίων
Χλώριο	17	35			
Κάλιο		39			20

6. Δίνονται οι χημικές εξισώσεις :



α) Ποια είναι τα αντιδρώντα και ποια τα προϊόντα σε κάθε εξίσωση ; β)

7. Δίνεται ο παρακάτω πίνακας. Να συμπληρωθεί η φυσική κατάσταση των ουσιών σε θερμοκρασία 25°C.

Ουσία	Σημείο Τήξεως (°C)	Σημεία Ζέσεως (°C)	Φυσική κατάσταση στους 25°C
A	115	445	
B	-39	357	
Γ	-218	-183	
Δ	64	1300	

8.a Να γράψετε τα σύμβολα των παρακάτω στοιχείων; χαλκός, πυρίτιο, θείο, άζωτο, οξυγόνο, υδρογόνο, μόλυβδος, νάτριο,
β. Να ονομάσετε τα στοιχεία: Hg, Mg, K, Fe, Zn, Ca, Cl, I