



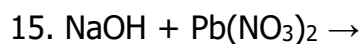
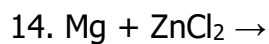
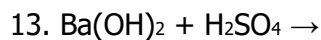
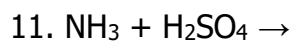
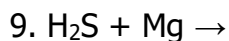
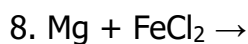
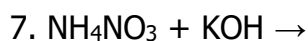
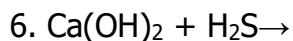
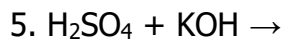
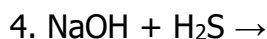
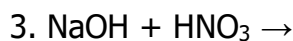
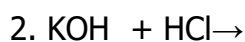
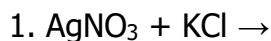
Γ. Κονδύλη & Όθωνος 1, Μαρούσι | 210 61 24 000
www.akadimos.gr | fb:@akadimos.marousi | tw:@Akadimos

Διαγώνισμα Χημείας Α' Λυκείου

22.03.21

Εισηγητής : Μαντζαρίδης Κωνσταντίνος

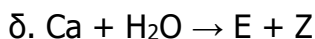
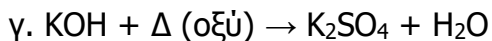
Θέμα Α : Να γραφούν οι χημικές εξισώσεις των παρακάτω χημικών αντιδράσεων , εφόσον πραγματοποιούνται και να ισοσταθμιστούν :



(45 μονάδες)

Θέμα Β

Να συμπληρωθούν οι χημικές εξισώσεις που ακολουθούν με τα σώματα που συμβολίζονται με γράμματα (Α-Ζ) και τους κατάλληλους συντελεστές:



(20 μονάδες)

Θέμα Γ

Σκόνη Fe κατεργάζεται με αραιό υδατικό διάλυμα H_2SO_4 . Να γράψετε τη σχετική χημική εξίσωση και να δικαιολογήσετε γιατί γίνεται.

(15 μονάδες)

Θέμα Δ

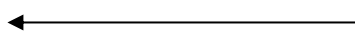
Να γράψετε τις εξισώσεις των χημικών αντιδράσεων από τις οποίες προκύπτουν τα άλατα :

α. AlBr_3 , β. K_2SO_4 , γ. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ και δ. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ από την εξουδετέρωση του κατάλληλου οξέος με την κατάλληλη βάση.

(20 μονάδες)

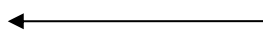
Δίνονται : Σειρά δραστηριότητας Μετάλλων :

K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Co, Ni, Sn, Pb, **H**, Cu, Hg, Ag, Pt, Au



Σειρά δραστηριότητας Αμετάλλων :

$\text{F}_2, \text{Cl}_2, \text{Br}_2, \text{O}_2, \text{I}_2, \text{S}$



Ιζήματα :

α) Τα άλατα με Na^+ , K^+ ή NH_4

+ **δεν** καταβυθίζονται ως ιζήματα.

β) Τα νιτρικά άλατα είναι ευδιάλυτες ενώσεις και **δεν** καταβυθίζονται ως ιζήματα.

γ) Τα άλατα AgCl , AgBr , AgI και τα αντίστοιχα άλατα του $\text{Pb}(\text{II})$ είναι **ιζήματα**.

δ) Από τα θειικά άλατα **ιζήματα** είναι τα: BaSO_4 , CaSO_4 , PbSO_4 .

ε) Όλα τα ανθρακικά και τα φωσφορικά άλατα είναι **ιζήματα**, εκτός από αυτά της κατηγορίας α.

στ) Όλα τα θειούχα άλατα είναι **ιζήματα**, εκτός από αυτά της κατηγορίας α.

ζ) Όλα τα υδροξείδια των μετάλλων είναι **ιζήματα**, εκτός από τα: KOH, NaOH, Ca(OH)₂, Ba(OH)₂.

Αέρια : HF, HCl, HBr, HI, H₂S, HCN, SO₂, CO₂, NH₃