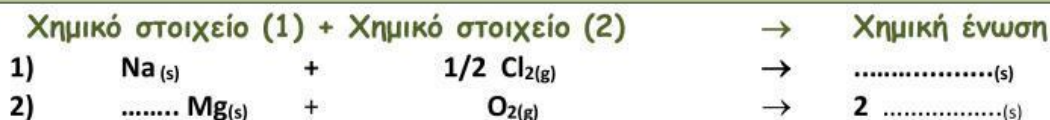


3.5. Αντιδράσεις ΣΥΝΘΕΣΗΣ - ΑΠΟΣΥΝΘΕΣΗΣ - ΔΙΑΣΠΑΣΗΣ - ΑΠΛΗΣ ΑΝΤΙΚΑΤΑΣΤΑΣΗΣ

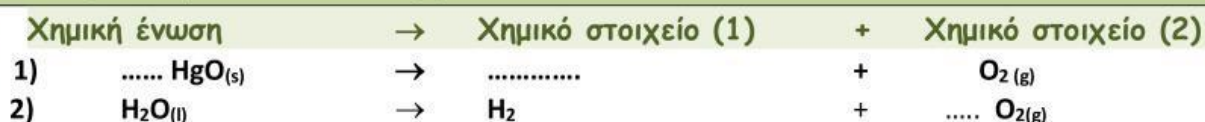
Ονοματεπώνυμο : Τμήμα : Ημερομηνία :

❖ Διατομικά χημικά στοιχεία: $H_2, O_2, N_2, F_2, Cl_2, Br_2, I_2$.

Α. Αντιδράσεις σύνθεσης :



Β. Αντιδράσεις αποσύνθεσης :



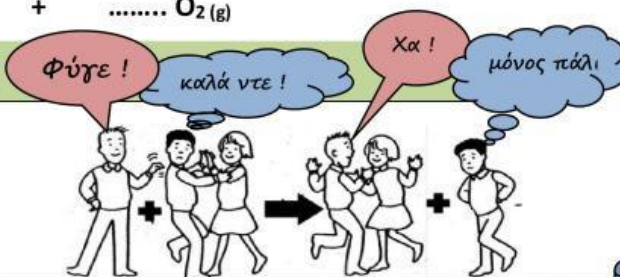
Γ. Αντιδράσεις διάσπασης :



Δ. Αντιδράσεις Απλής αντικατάστασης



[Το χημικό στοιχείο A είναι δραστικότερο του B]



Μέταλλα

K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Ni, Sn, Pb, H₂, Cu, Hg, Ag, Pt, Au

Αμέταλλα

F₂, Cl₂, Br₂, O₂, I₂, S

Αύξηση δραστικότητας



3) Al_(s) + NaCl_(aq) → ΔΕΝ πραγματοποιείται αφού το....., είναι λιγότερο δραστικό από το



2) Cu_(s) + HCl_(aq) → ΔΕΝ πραγματοποιείται αφού ο, είναι λιγότερο δραστικός από το H₂.



2) I_{2(s)} + NaF_(aq) → ΔΕΝ πραγματοποιείται αφού το I₂ είναι λιγότερο από το F₂



❖ Σχολικό βιβλίο: (σελ.100, 102): Εφαρμογές

❖ Σχολικό βιβλίο: (σελ.118): Άσκηση 56, 57, 63, 74, 82



Μαραγκάκης Μιχάλης
ΧΗΜΙΚΟΣ