

10772

2.1 α) (Λ) , β) (Λ) , γ) (Σ)

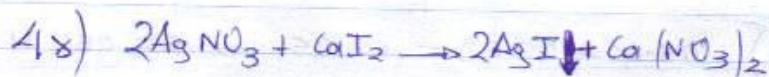
Αντιοξυγόνη α) Έχουν διαφορετικό Z οφει και διαφορετικό αριθμό e
β) $1+x-4=0 \rightarrow x=+3$
γ) ίδιος Z και διαφορετικός A

2.2 α) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 \uparrow$
β) $\text{Na}_2\text{S} + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{S} \uparrow$
γ) $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$

Αντιοξυγόνη β) παραγεται αεριο H_2S
γ) ο Zn οξειδωθηκε αν H

$$4\alpha) 0,5 - 0,5 = \frac{m}{294} \rightarrow m = 73,5 \text{ gr } \text{CaI}_2$$

$$4\beta) 0,5 - 0,2 = 0,2 \cdot (0,2 + V_{\text{H}_2\text{O}}) \rightarrow V_{\text{H}_2\text{O}} = 300 \text{ ml}$$



$$n_{\text{AgI}} = \frac{23,5}{235} \text{ mol} = 0,1 \text{ mol}$$

$$\text{Αρα } n_{\text{CaI}_2} = \frac{0,1}{2} \text{ mol} = 0,05 \text{ mol}$$

$$\text{και } 0,05 = 0,5 \cdot V \rightarrow V = 100 \text{ ml}$$