

6.458

Ε3Α2

2.1 α) (x), β) (z), γ) (λ)

Αντικατάσταση

α)  $A = P + n, Z = P + n \quad \text{Αρα} \quad A - Z = n$

β)  $19 - 1 = 17 + 1$

γ)  $(2)(7) \rightarrow Z = 9$

2.2

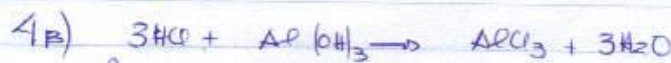
α) παραγεται ιζημα  $AgBr$

β) ανεξαρτηστικα αεριο  $H_2S$

4α) Εστω 100 ml  $\Delta_1$

$$\frac{m}{36,5} = 0,05 \cdot 0,1 \rightarrow m_{HCl} = 0,1825 \text{ gr}$$

Αρα 0,18 % w/v



Πρέπει  $n_{\Delta P(OH)_3} = \frac{1}{3} n_{HCl}$

Αμ  $\frac{m}{78} = \frac{1}{3} \cdot 3 \cdot 0,05 \rightarrow m_{\Delta P(OH)_3} = 3,9 \text{ gr}$



Πρέπει  $n_{Mg(OH)_2} = \frac{1}{2} \cdot n_{HCl}$

Αμ  $\frac{m}{58} = \frac{1}{2} \cdot 3 \cdot 0,05 \rightarrow m_{Mg(OH)_2} = 4,35 \text{ gr}$