№1

1) $Na = \frac{22,80}{24,64} \cdot 100\% = 92,04\%$

2) $V = \frac{25\% \cdot 1,175}{100\%} = 0,29л$

№3

Реакция 1 = $2I_2 + 4Na_2S_2O_6 = 2I_2 + Na_2S_4O_6$

Реакция 2 = $NaBr + 3NaBrO_3 + H_2SO_4 = NaSO_4 + NaBr + H_2O$

Реакция 3 = $3KCrO_2 + Cl_2 + 4KOH = K_2CrO_4 + KCl + 2H_2O$

№4

1) $\frac{65,8 + 20 \cdot 54,8 \cdot 20}{100\%} = 1398г$

2) $m(Cl) = \frac{0,121 + 0,632}{100\%} = 0,00253г$

3)

№2

1) A = Al, A = H.

2) Al + H = HAl

3) 20 : 1,25 = 16

1916 + 16 = 1932г