

А) 1-фтор 0,55  
 2-азот 0,55  
 3-серя 0,55  
 4-франций 0,55  
 5-бор 0,55  
 6-углерод 0,55

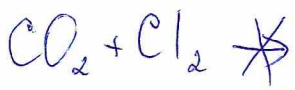
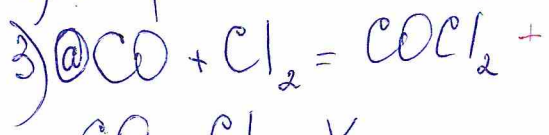
Б)  $3P + 4KClO_3 \rightarrow 3PO_4 + 4KCl$  11

В) 0,28 кг.

36

1) Выйти на светлый воздух. 0,55

2) Бертолева соль, поваренная соль.



Пусть  $x = n(CO)$ ,  $y = n(CO_2)$ , тогда  $m \text{ смеси} = n(CO) \cdot M(CO) + n(CO_2) \cdot M(CO_2)$

$28x + 44y = 80$  35

$n \text{ смеси} = \frac{V_{см}}{V_m} = \frac{56}{22,4} = 2,5 \text{ моль.}$  0,55

$x + y = 2,5 \text{ моль.}$

$$\begin{cases} 28x + 44y = 80 \\ x + y = 2,5 \cdot 28 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} 28x + 44y = 80 (1) \\ 28x + 28y = 70 (2) \end{cases} \xrightarrow{(1)-(2)} \begin{cases} 16y = 10 \\ y = 0,625 \end{cases}$$

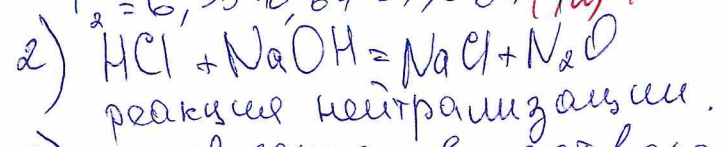
$x = \frac{80 - 27,5}{28} = 1,875$

Объемная доля  $CO = 1,875$ ,  $CO_2 = 0,625$ .

б)  $M = 105$

1)  $T_1 = 4,5 \cdot 0,64 = 2,88$  13 0,55 15 25 + 25 = 45

2)  $T_2 = 6,35 \cdot 0,64 = 4,064$  0,55 15



3) появление в растворе осадка, значит реакция произошла полностью.

4)  $CHO$  - 3 атома, 6,89 моль.

1-3  
 2-5  
 3-4

$\Sigma 12,05$   
 12,05