

1.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ :

$$\omega(\text{Na}) = \frac{46}{106} \approx 0,43$$

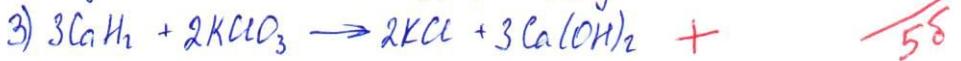
$$0,43 \cdot 100\% \Rightarrow 0,5\% = \cancel{0,00215} 0,00215$$

 $\text{Na}_2\text{HPO}_4$ :

$$\omega(\text{Na}) = \frac{46}{142} \approx 0,32$$

$$0,32 \cdot 100\% \Rightarrow 0,00215 = 0,64\%$$

Ответ: 0,64%

Ответ: Да, старый цемент можно вынести в пачку + 15 ~~15~~

$$\vartheta(\text{MeH}_n) = \vartheta(\text{Me}(\text{OH})_n) = \vartheta(\text{Me}_{x_n}) = 0,25 \cdot 0,32 = 0,08 \text{ моль}$$

$$m(\text{MeH}_n) = \frac{368}{0,08n} = 23n \text{ г/моль}$$

 $\text{MeH}_2$  - не подходитПодходит  $\text{CaH}_2$  (42 г/моль)

$$\vartheta(\text{CaH}_2) = \frac{1000}{n^2} = 23,8 \text{ моль}$$

$$\vartheta(\text{CaH}_2) = \vartheta(\text{H}_2) = 23,8 \text{ моль}$$

$$V(\text{H}_2) = 23,8 \cdot 22,4 = 533,12 \text{ л} +$$

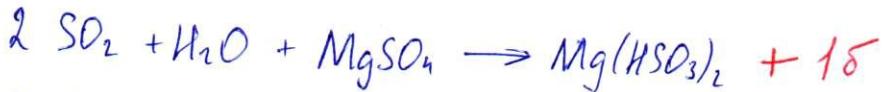
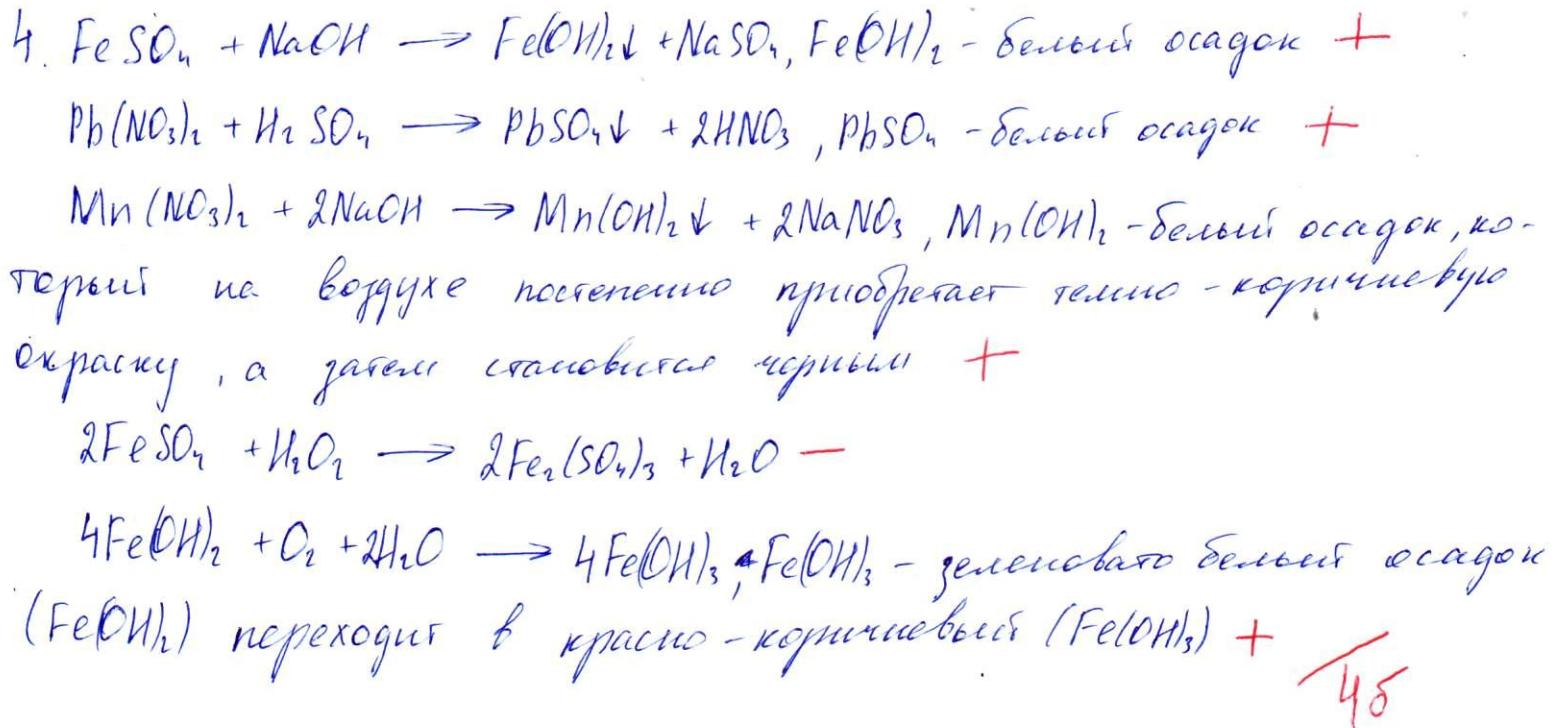
105

Гидрик кальция можно использовать в качестве стартового источника водород



Так как из первого стакана испарился водород, то он станет легче, а значит чаша весов с этим стаканом поднимется. —

25



✓38