







Место  
для  
зачетки



10-1-2836

### ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

*мониторинг производства  $\frac{Fe}{62}$  ферромагнитное 1д.*

$$n_{\text{мон}} = 0,05 - (0,831 - 0,05) = 0,0769 \text{ (Монб)}$$
$$n_{\text{жс}} = 0,831 - 0,05 = 0,0331 \text{ (Монб)}$$

*Выход моно =  $\frac{0,0769}{0,05} \cdot 100\% = 33,8\%$  4д.*

*Выход жс = ~~66,2%~~ 66,2%*

---

*см. след. страницу*

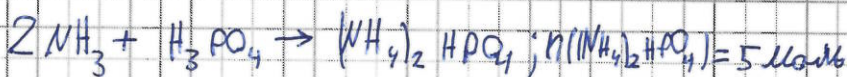
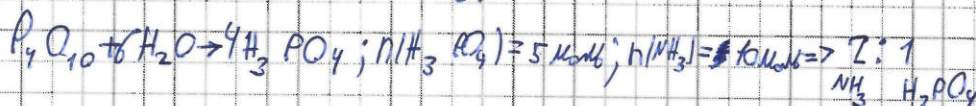
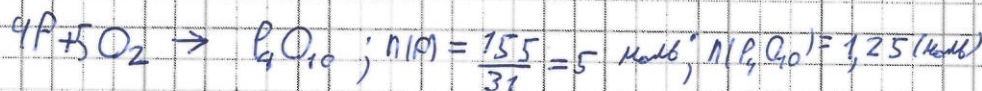
черновик     чистовик  
(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 3 из 6 стр.  
(нумеруются только чистовики)



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 4



$$m((NH_4)_2HPO_4) = 660 \text{ г.}$$

~~Решение~~

$$\frac{660 - 320}{0,8} = 425 \text{ г/л}; \frac{340 - 21}{0,8} = 398,75 \text{ г/л}$$

растворимость  $(NH_4)_2HPO_4$  при  $20^\circ C = 425 \text{ г/л}$   
при  $0^\circ C = 398,75 \text{ г/л}$

$Ca_3(PO_4)_2$  - ~~содержит~~ 0,5

см. след. страницу

60.





Место для  
крепки



10-1-2836

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



3б.

$$n(\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}) = 0,25 \text{ моль} ; n(\text{H}_2\text{O}) = 0,72 \text{ моль}$$

$$n(\text{H}_2\text{O})_{\text{теор.}} = 0,2206 \text{ моль}$$



2) для ~~получения~~ получения моно этил эстера группы  $\text{H}_2\text{SO}_4$  с тем же продуктом.

3) для изучения системы; конт. 2б.



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 6 из 6 стр.

(нумеруются только чистовики)