

## Московский экзамен

### Вар. 1

1. Ответ: 16%
2. Ответ: а) осн  $\text{CuO}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ; б) кисл  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{CO}_2$ ; в) амфот  $\text{ZnO}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$
3. Ответ: б) 0,05 моль, 0,05 моль  $\text{H}_2$  поднимут 1,35 г.
4. Ответ:  $\text{NaClO}$ ,  $\text{NaClO}_3$

### Вар. 2

1. Ответ: 16%
2. Ответ: 2. а) осн  $\text{CuO}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ; б) кисл  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{CO}_2$ ; в) несолеобраз  $\text{NO}$ ,  $\text{CO}$
3. . Ответ: г) 0,2 моль , 0,2 моль поднимут 5,4 г.
4. Ответ: .  $\text{KBrO}$   $\text{KBrO}_3$

## Выездные экзамены

### Вар. 1

1. Ответ: 200 г
2. . Ответ: 14,5%
3. Ответ: 1)  $\text{Ca}$  3)  $\text{Fe}$  (нагрев) 4)  $\text{CH}_4$  (нагрев)
4. Ответ:  $2 \text{KBr} = 2 \text{K} + \text{Br}_2$  электролиз расплава или раствора,  $\text{Br}_2 + \text{KOH} = \text{KBrO} + \text{KBr}$  реакция при охлаждении

### Вар. 2

1. Ответ: 200 г
2. Ответ: 7,8%
3. Ответ: 2)  $\text{Na}$  , 4)  $\text{CO}$  (нагрев, катализатор), 5)  $\text{Fe}$
4. Ответ: :  $2 \text{KBr} = 2 \text{K} + \text{Br}_2$  электролиз расплава или раствора  
 $\text{Br}_2 + \text{KOH} = \text{KBrO} + \text{KBr}$  реакция при нагревании (4 балла)