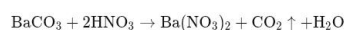


Вариант 1

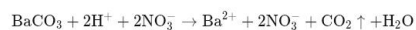
1. 15
2. $X = 16$, $Y = 3$
3. 231
4. 413
5. 15
6. 25
7. 235
8. 124
9. 15
10. 35
11. 342
12. 415
13. 135
14. 31,6
15. 250

№16

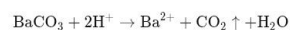
Уравнение реакции:



Полное ионное уравнение:



Сокращённое ионное уравнение:



Решение:

$$m(\text{HNO}_3) = 490 \cdot 0,09 = 44,1 \text{ г}$$

$$n(\text{HNO}_3) = \frac{44,1}{63} = 0,7 \text{ моль}$$

$$n(\text{CO}_2) = \frac{0,7}{2} = 0,35 \text{ моль}$$

$$V(\text{CO}_2) = 0,35 \cdot 22,4 = 7,84 \text{ л}$$

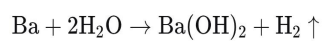
Ответ: 7,84 л.

Вариант 2

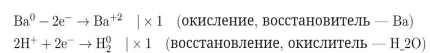
1. 34
2. $X = 2$, $Y = 4$
3. 312
4. 413
5. 13
6. 14
7. 235
8. 134
9. 34
10. 13
11. 143
12. 451
13. 134
14. 9,7
15. 67

№16

Уравнение реакции:



Электронный баланс:



Решение:

$$m(\text{Ba}(\text{OH})_2) = 855 \cdot 0,02 = 17,1 \text{ г}$$

$$n(\text{Ba}(\text{OH})_2) = \frac{17,1}{171} = 0,1 \text{ моль}$$

$$n(\text{H}_2) = n(\text{Ba}(\text{OH})_2) = 0,1 \text{ моль}$$

$$V(\text{H}_2) = 0,1 \cdot 22,4 = 2,24 \text{ л}$$

Ответ: 2,24 л.