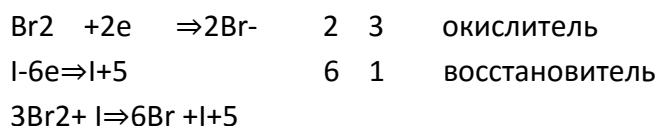
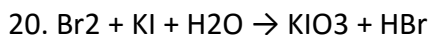


Пробный ОГЭ 2018 по химии 004

Выполнила: Шепелева Элина

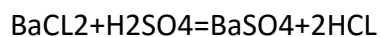
«ОГЭ 100 БАЛЛОВ» ГИМНАЗИЯ №12

1. Ответ:1
2. Ответ:1
3. Ответ:3
4. Ответ:4
5. Ответ:2
6. Ответ:2
7. Ответ:3
8. Ответ:4
9. Ответ:4
10. Ответ:1
11. Ответ:2
12. Ответ:1
13. Ответ:4
14. Ответ:2
15. Ответ:1
16. Ответ:23
17. Ответ:24
18. Ответ:A1 Б2 В1
19. Ответ: A1 Б3 В4



21.

1) Составим уравнение реакции:



2) Рассчитаем массу и количество вещества хлорида бария, содержащегося в растворе:

$$m(\text{BaCl}_2) = m(\text{р-ра}) \cdot \frac{w}{100} = 80 \cdot 0,065 = 5,2\text{г}$$

$$n(\text{BaCl}_2) = \frac{m(\text{BaCl}_2)}{M(\text{BaCl}_2)} = \frac{5,2}{208} = 0,025\text{моль}$$

3) Определим массу вещества, выпавшего в осадок:

по уравнению реакции :

$$n(\text{BaCl}_2) = n(\text{BaSO}_4) = 0,025\text{моль}$$

$$m(\text{BaSO}_4) = n(\text{BaSO}_4) \cdot M(\text{BaSO}_4) = 0,025 \cdot 233 = 5,825\text{г}$$

Ответ: 5,825 г.

22. $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2$ выделение газа

$\text{FeSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$ выпадение осадка

$\text{Fe}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Fe}(\text{OH})_2$