

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 1

1. Приготовить 20 г 40% раствора.
2. Осуществить превращения:
 $\text{Li}_2\text{O} - \text{Li} - \text{Li}_2\text{O} - \text{LiOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 20г 10% раствора серной кислоты с магнием.
4. Слили два раствора: 40 г 20% и 80г 35% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора.

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 2

1. Приготовить 30 г 50% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{K} - \text{K}_2\text{O} - \text{K} - \text{KOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 98г 10% раствора серной кислоты с цинком.
4. Слили два раствора: 30 г 20% и 60г 35% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора/

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 3

1. Приготовить 20 г 56% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{Na}_2\text{O} - \text{Na} - \text{Na}_2\text{O} - \text{NaOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 73г 10% раствора соляной кислоты с магнием.
4. Слили два раствора: 40 г 20% и 50г 35% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 4

1. Приготовить 43 г 70% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{Li}_2\text{O} - \text{Li} - \text{Li}_2\text{O} - \text{LiOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 350г 10% раствора серной кислоты с кальцием.
4. Слили два раствора: 60 г 20% и 77г 70% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора.

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 5

1. Приготовить 20 г 40% раствора.
2. Осуществить превращения
 $K - K_2O - K - KOH$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 20г 10% раствора серной кислоты с оксидом кальция.
4. Слили два раствора: 40 г 10% и 80г 20% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора.

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 6

1. Приготовить 88 г 40% раствора.
2. Осуществить превращения
 $Na_2O - Na - Na_2O - NaOH$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 35,6г 20% раствора соляной кислоты с оксидом железа (II)
4. Слили два раствора: 40 г 40% и 60г 70% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 7

1. Приготовить 20 г 67% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{Ba} - \text{BaO} - \text{Ba} - \text{Ba}(\text{OH})_2$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 20г 40% раствора гидроксида натрия с соляной кислотой
4. Слили два раствора: 40 г 30% и 80г 60% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 8

1. Приготовить 34 г 40% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{Li}_2\text{O} - \text{Li} - \text{Li}_2\text{O} - \text{LiOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 20г 10% раствора серной кислоты с магнием.
4. Слили два раствора: 80 г 20% и 80г 60% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 9

1. Приготовить 20 г 77% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{Na}_2\text{O} - \text{Na} - \text{Na}_2\text{O} - \text{NaOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 49г 20% раствора серной кислоты с цинком.
4. Слили два раствора: 50 г 20% и 80г 50% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 10

1. Приготовить 80 г 40% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{K} - \text{K}_2\text{O} - \text{K} - \text{KOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 730г 40% раствора соляной кислоты с магнием.
4. Слили два раствора: 80 г 20% и 80г 60% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 11

1. Приготовить 20 г 40% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{Na}_2\text{O} - \text{Na} - \text{Na}_2\text{O} - \text{NaOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 20г 10% раствора гидроксида натрия с серной кислотой.
4. Слили два раствора: 40 г 20% и 80г 35% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 12

1. Приготовить 22 г 50% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{Li}_2\text{O} - \text{Li} - \text{Li}_2\text{O} - \text{LiOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 20г 10% раствора серной кислоты с магнием.
4. Слили два раствора: 15 г 20% и 80г 50% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 13

1. Приготовить 56 г 90% раствора.
2. Осуществить превращения
 $K - K_2O - K - KOH$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 80г 10% раствора гидроксида натрия с соляной кислотой.
4. Слили два раствора: 60 г 20% и 60г 65% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 14

1. Приготовить 20 г 80% раствора.
2. Осуществить превращения
 $Ba - BaO - Ba - Ba(OH)_2$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 20г 10% раствора серной кислоты с магнием.
4. Слили два раствора: 70 г 20% и 30г 45% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 15

1. Приготовить 20 г 70% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{Li}_2\text{O} - \text{Li} - \text{Li}_2\text{O} - \text{LiOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 73г 10% раствора соляной кислоты с цинком.
4. Слили два раствора: 40 г 80% и 80г 55% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 16

1. Приготовить 20 г 60% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{K} - \text{K}_2\text{O} - \text{K} - \text{KOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 40г 40% раствора серной кислоты с магнием.
4. Слили два раствора: 60 г 20% и 60г 60% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 17

1. Приготовить 20 г 50% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{Na}_2\text{O} - \text{Na} - \text{Na}_2\text{O} - \text{NaOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 80г 50% раствора гидроксида кальция с серной кислотой.
4. Слили два раствора: 40 г 50% и 80г 80% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 18

1. Приготовить 20 г 30% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{Li}_2\text{O} - \text{Li} - \text{Li}_2\text{O} - \text{LiOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 40г 50% раствора серной кислоты с кальцием.
4. Слили два раствора: 70 г 20% и 70г 35% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 19

1. Приготовить 20 г 20% раствора.
2. Осуществить превращения
 $K - K_2O - K - KOH$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 365г 10% раствора соляной кислоты с цинком.
4. Слили два раствора: 75 г 20% и 80г 40% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 20

1. Приготовить 20 г 10% раствора.
2. Осуществить превращения
 $Ba - BaO - Ba - Ba(OH)_2$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 20г 10% раствора серной кислоты с барием.
4. Слили два раствора: 40 г 20% и 80г 35% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 21

1. Приготовить 40 г 40% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{Na}_2\text{O} - \text{Na} - \text{Na}_2\text{O} - \text{NaOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 80г 50% раствора гидроксида кальция с серной кислотой.
4. Слили два раствора: 40 г 40% и 80г 80% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 22

1. Приготовить 50 г 40% раствора.
2. Осуществить превращения
 $\text{Li}_2\text{O} - \text{Li} - \text{Li}_2\text{O} - \text{LiOH}$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 40г 80% раствора серной кислоты с алюминием.
4. Слили два раствора: 250 г 20% и 850г 75% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 23

1. Приготовить 60 г 40% раствора.
2. Осуществить превращения
 $K - K_2O - K - KOH$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 20г 10% раствора серной кислоты с магнием.
4. Слили два раствора: 30 г 20% и 80г 30% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора

**Контрольная работа
по теме «Вода. Водные растворы».**

Вариант 24

1. Приготовить 70 г 40% раствора.
2. Осуществить превращения
 $Na_2O - Na - Na_2O - NaOH$
3. Определить массу соли, которая образуется при взаимодействии 73г 20% раствора соляной кислоты с магнием.
4. Слили два раствора: 660 г 20% и 860г 65% .
Определить массовую долю образовавшегося раствора