

Соли

По горизонтали: 1. Соль, образуемая из уксусной кислоты

5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты

6. Традиционное название карбоната натрия (Na_2CO_3)

9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

По вертикали:

1. Автор теории электролитической диссоциации

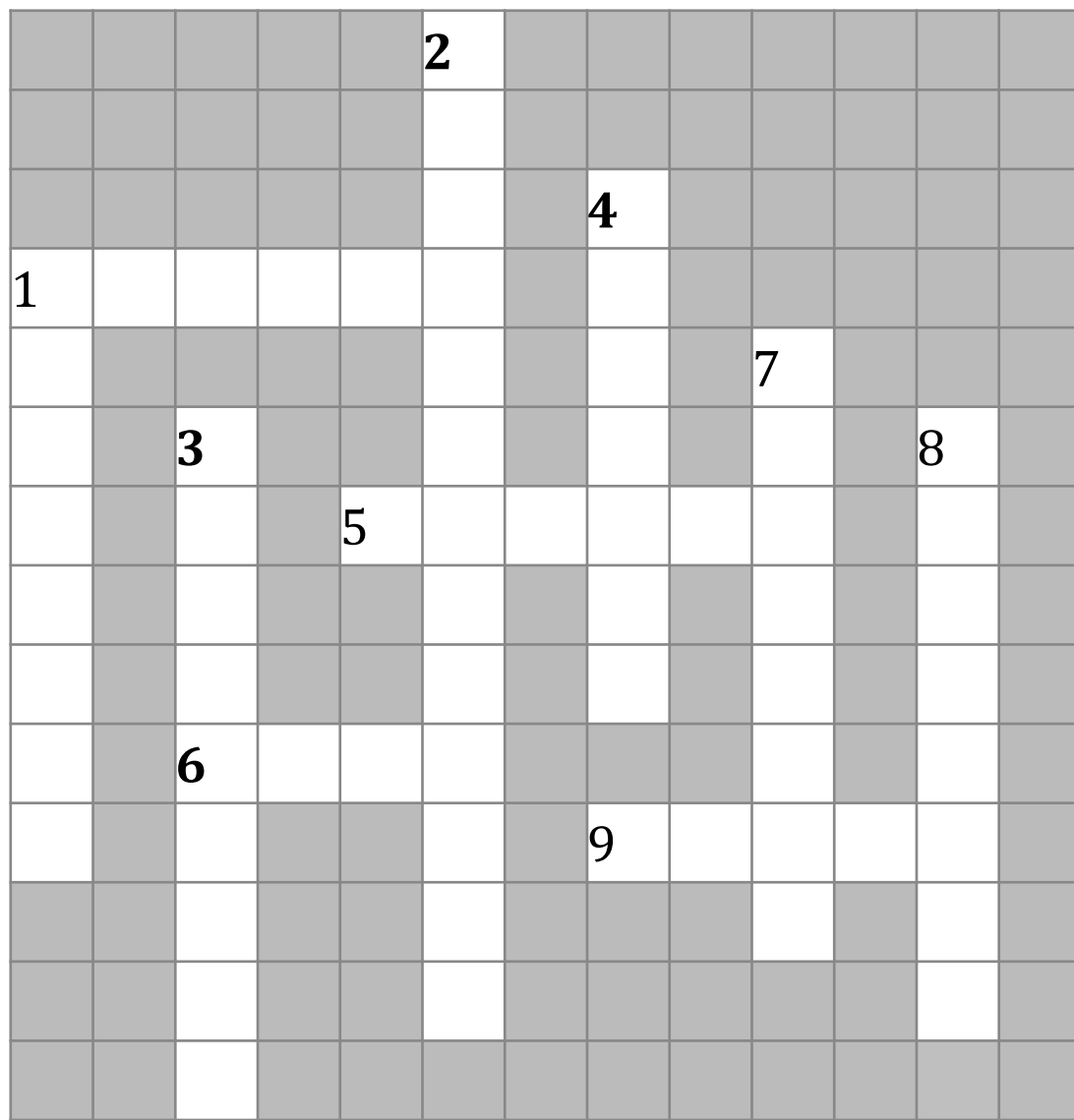
2. Любую соль можно получить соответствующей реакцией

3. Осадочная горная порода органического, реже хемогенного происхождения (CaCO_3)

4. Ионы какого элемента содержат кислые соли помимо ионов металла и кислотного остатка

7. Реакция солей с водой

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты



По горизонтали: 1. Соль, образуемая из уксусной кислоты

5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты

6. Традиционное название карбоната натрия (Na_2CO_3)

9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

По вертикали:

1. Автор теории электролитической диссоциации

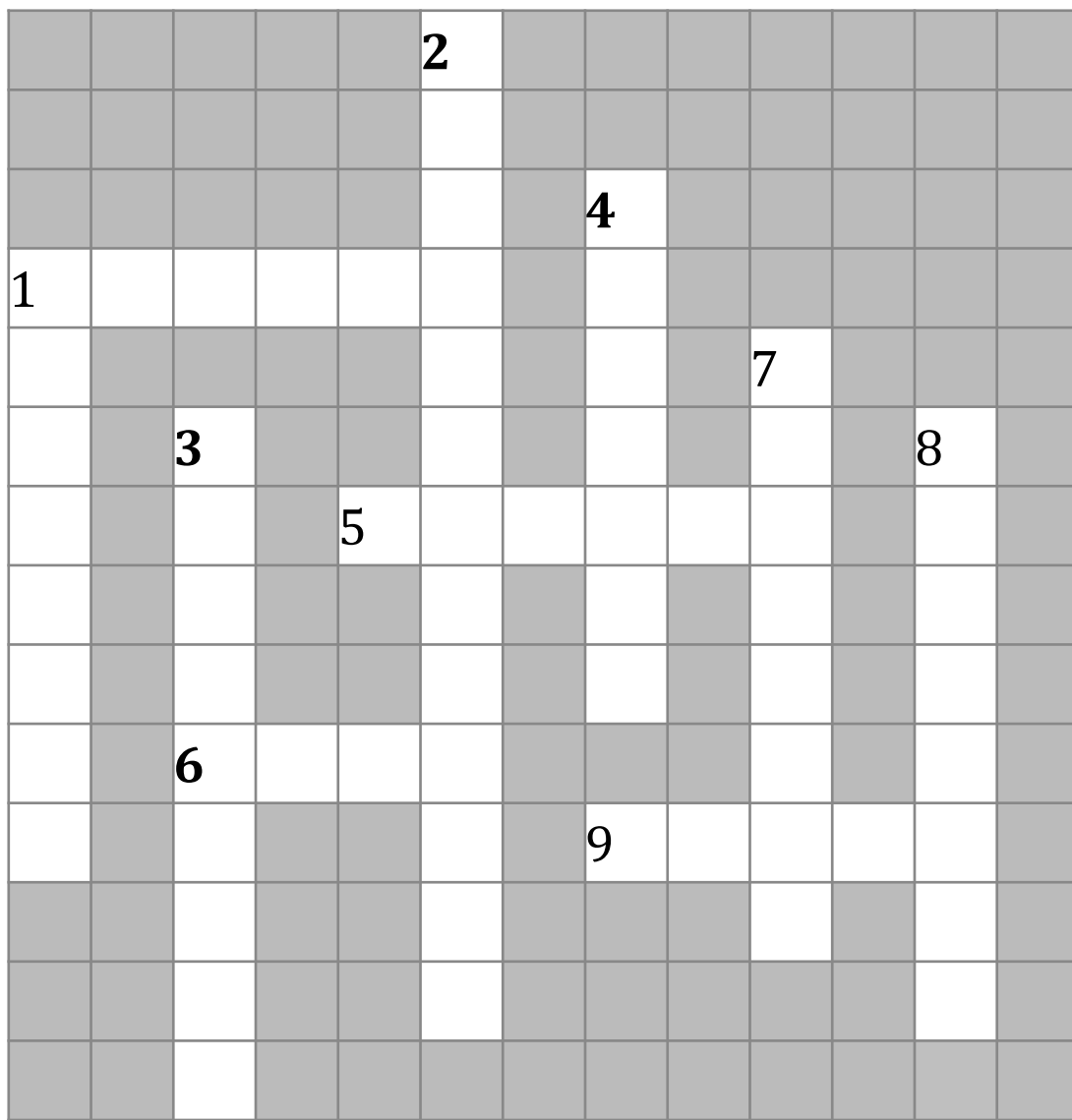
2. Любую соль можно получить соответствующей реакцией

3. Осадочная горная порода органического, реже хемогенного происхождения (CaCO_3)

4. Ионы какого элемента содержат кислые соли помимо ионов металла и кислотного остатка

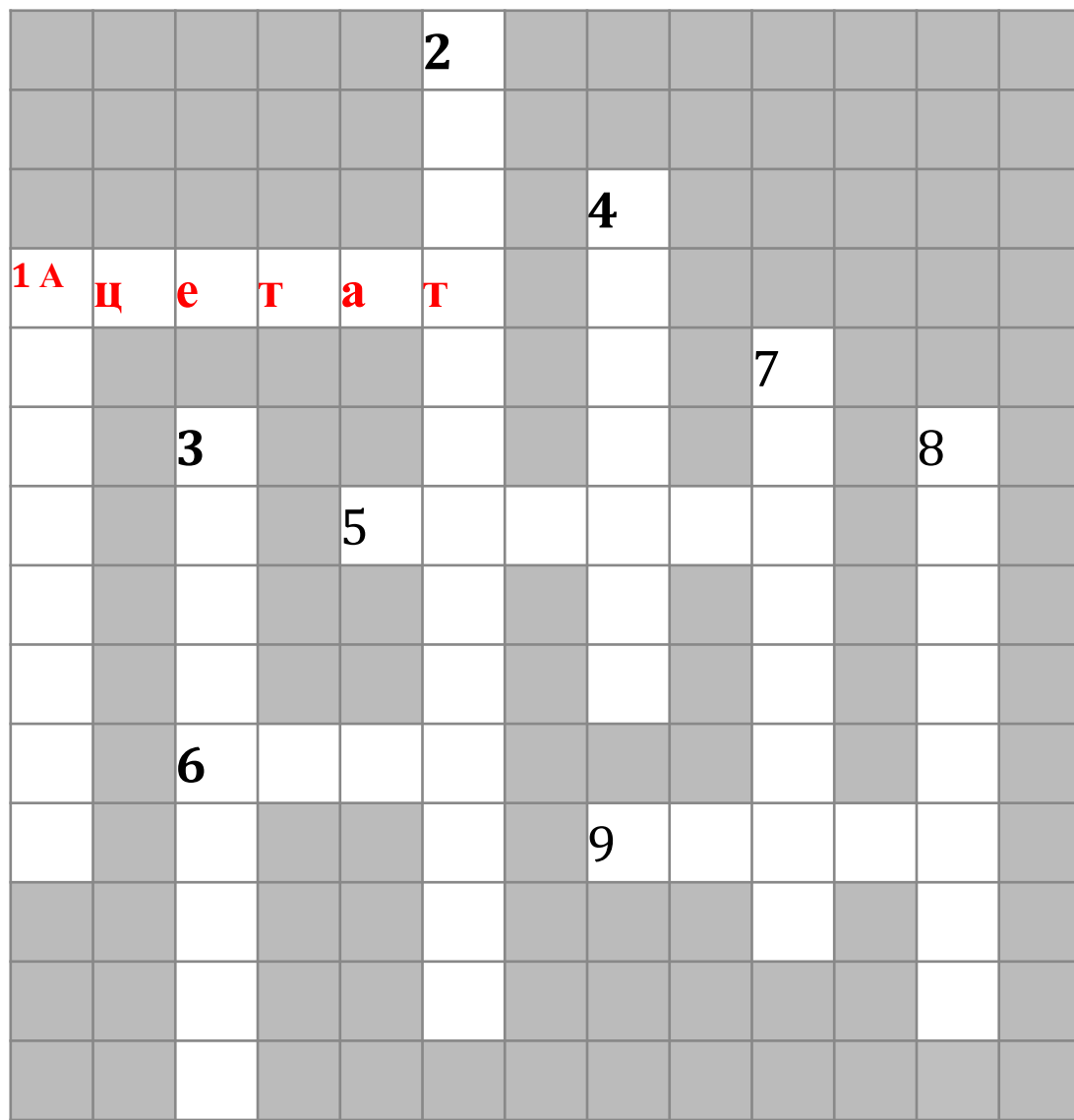
7. Реакция солей с водой

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты



9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты



По горизонтали: 1. Соль, образуемая из уксусной кислоты
5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты

6. Традиционное название карбоната натрия (Na_2CO_3)

9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

По вертикали:

1. Автор теории электролитической диссоциации

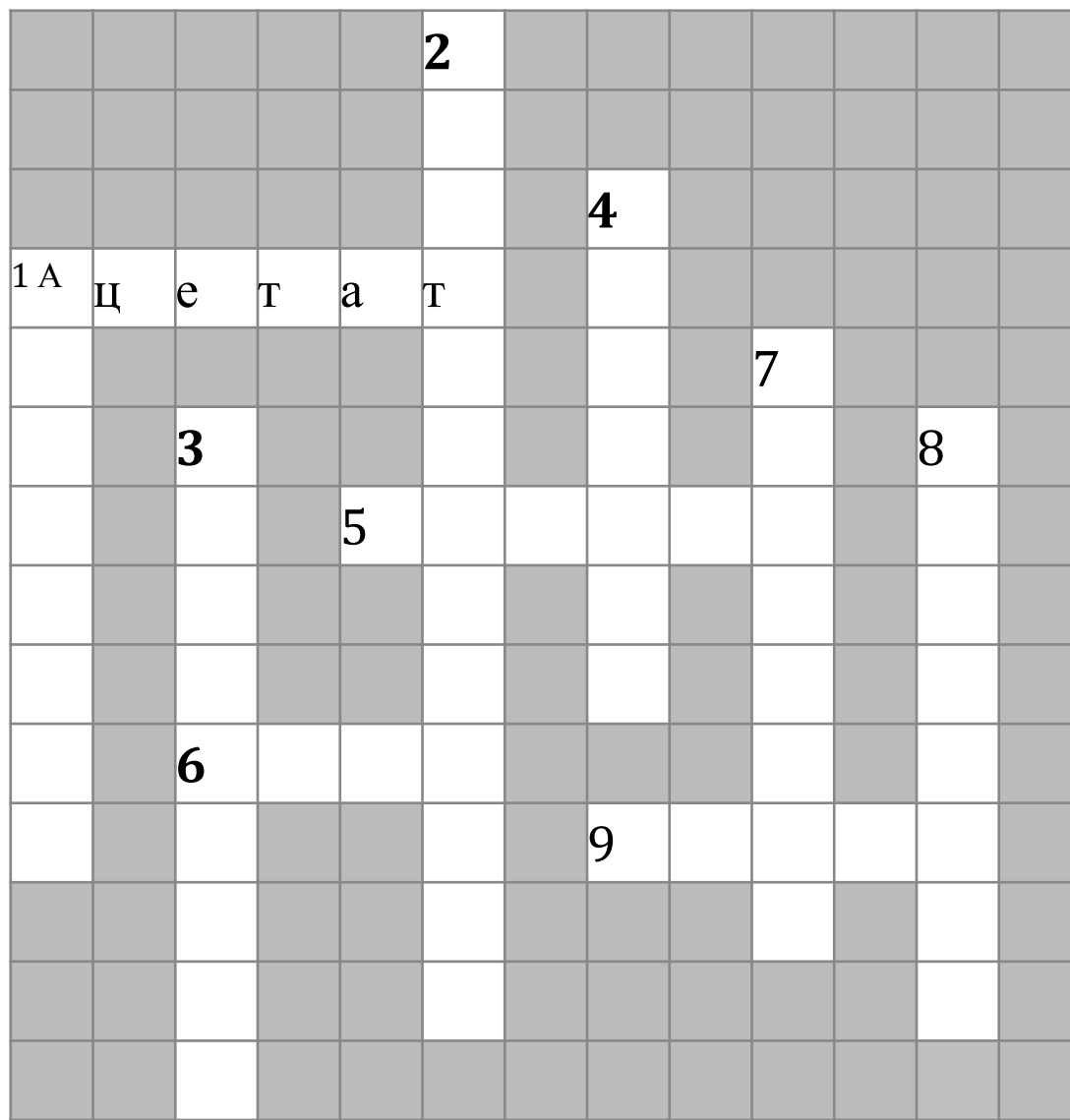
2. Любую соль можно получить соответствующей реакцией

3. Осадочная горная порода органического, реже хемогенного происхождения (CaCO_3)

4. Ионы какого элемента содержат кислые соли помимо ионов металла и кислотного остатка

7. Реакция солей с водой

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты



По горизонтали: 1. Соль, образуемая из уксусной кислоты
5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты

6. Традиционное название карбоната натрия (Na_2CO_3)

9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

По вертикали:

1. Автор теории электролитической диссоциации

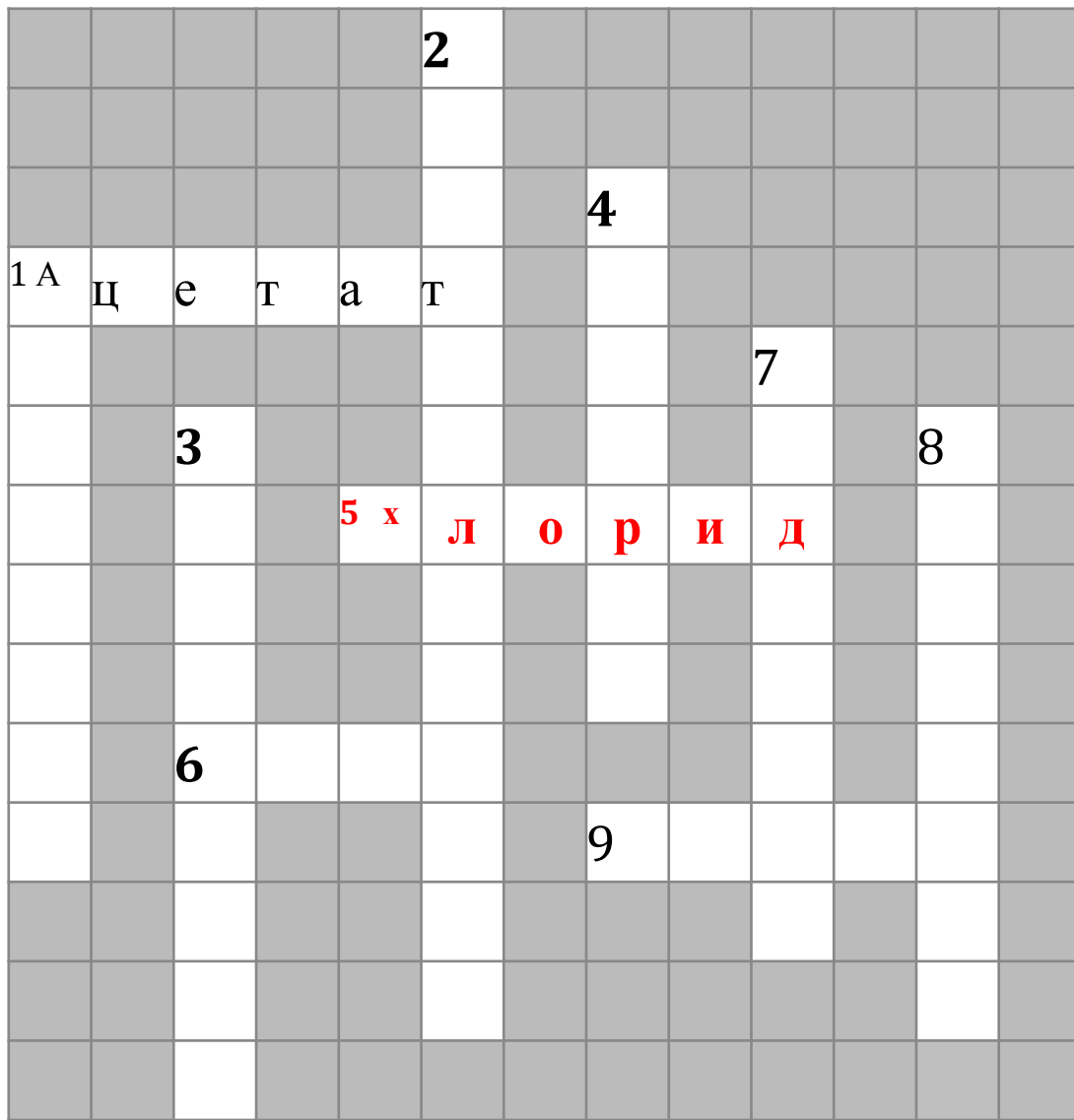
2. Любую соль можно получить соответствующей реакцией

3. Осадочная горная порода органического, реже хемогенного происхождения (CaCO_3)

4. Ионы какого элемента содержат кислые соли помимо ионов металла и кислотного остатка

7. Реакция солей с водой

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты



По горизонтали: 1. Соль, образуемая из уксусной кислоты

5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты

6. Традиционное название карбоната натрия (Na_2CO_3)

9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

По вертикали:

1. Автор теории электролитической диссоциации

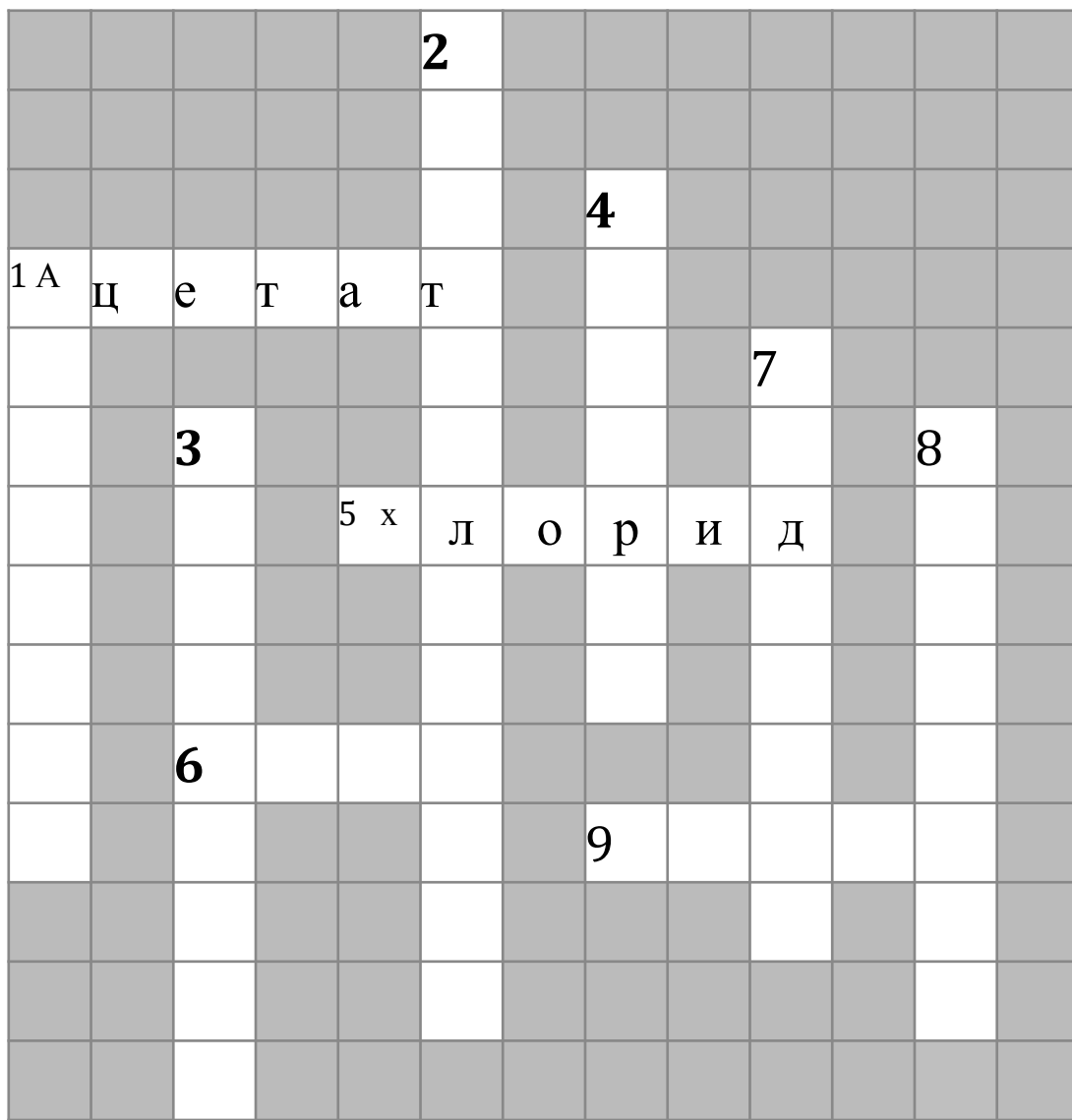
2. Любую соль можно получить соответствующей реакцией

3. Осадочная горная порода органического, реже хемогенного происхождения (CaCO_3)

4. Ионы какого элемента содержат кислые соли помимо ионов металла и кислотного остатка

7. Реакция солей с водой

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты



По горизонтали: 1. Соль, образуемая из уксусной кислоты

5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты

6. Традиционное название карбоната натрия (Na_2CO_3)

9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

По вертикали:

1. Автор теории электролитической диссоциации

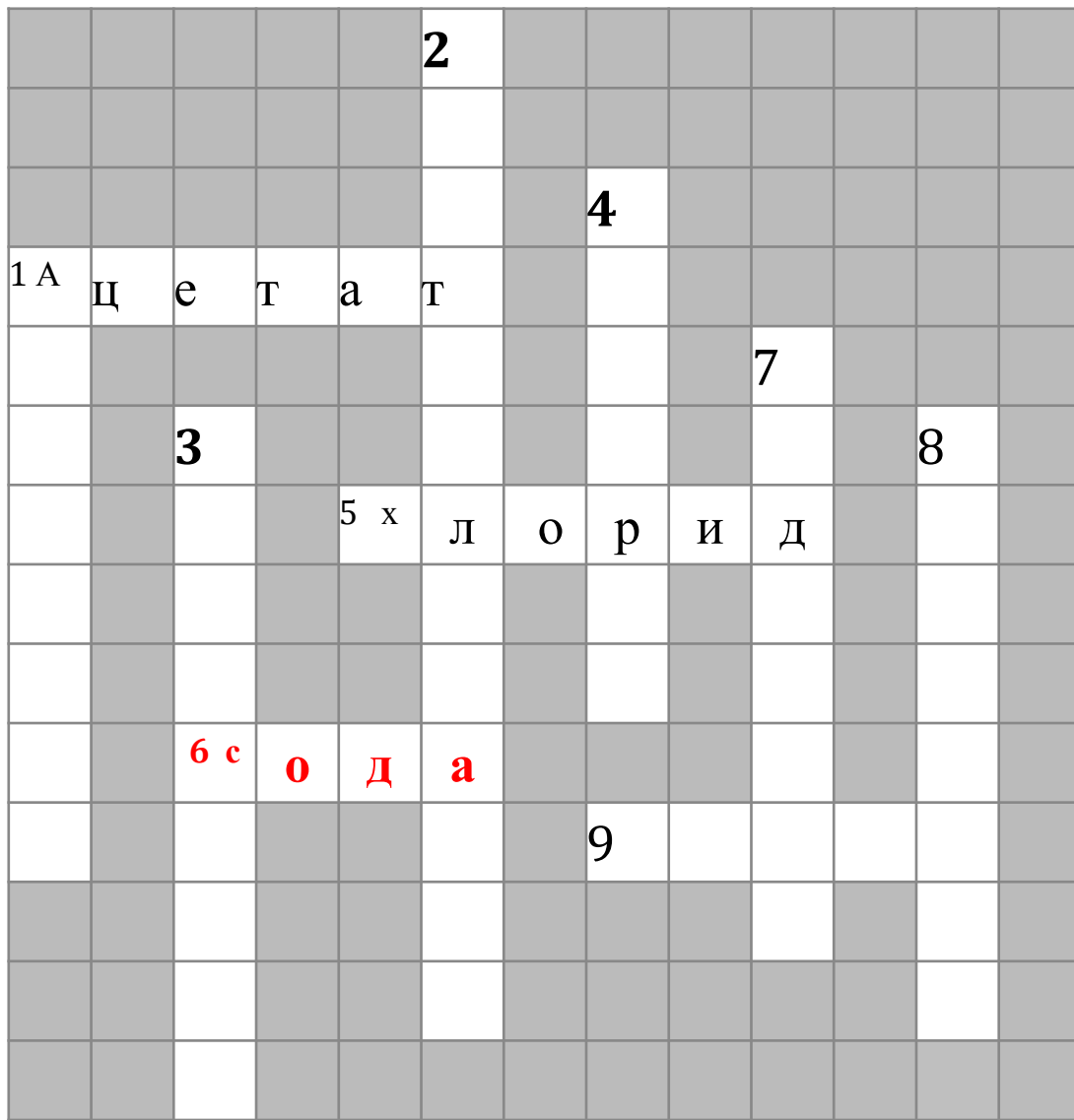
2. Любую соль можно получить соответствующей реакцией

3. Осадочная горная порода органического, реже хемогенного происхождения (CaCO_3)

4. Ионы какого элемента содержат кислые соли помимо ионов металла и кислотного остатка

7. Реакция солей с водой

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты



По горизонтали: 1. Соль, образуемая из уксусной кислоты
 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
 6. Традиционное название карбоната натрия (Na_2CO_3)

9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

По вертикали:

1. Автор теории электролитической диссоциации
 2. Любую соль можно получить соответствующей реакцией
 3. Осадочная горная порода органического, реже хемогенного происхождения (CaCO_3)
 4. Ионы какого элемента содержат кислые соли помимо ионов металла и кислотного остатка
 7. Реакция солей с водой
 8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты



металла и кислотного остатка

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

[illegible]

9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

1. Автор теории электролитической диссоциации

2. Любую соль можно получить соответствующей реакцией

3. Осадочная горная порода органического, реже хемогенного происхождения (CaCO_3)

4. Ионы какого элемента содержат кислые соли помимо ионов металла и кислотного остатка

7. Реакция солей с водой

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты



По горизонтали: 1. Соль, образуемая из уксусной кислоты

5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты

6. Традиционное название карбоната натрия (Na_2CO_3)

9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

По вертикали:

1. Автор теории электролитической диссоциации

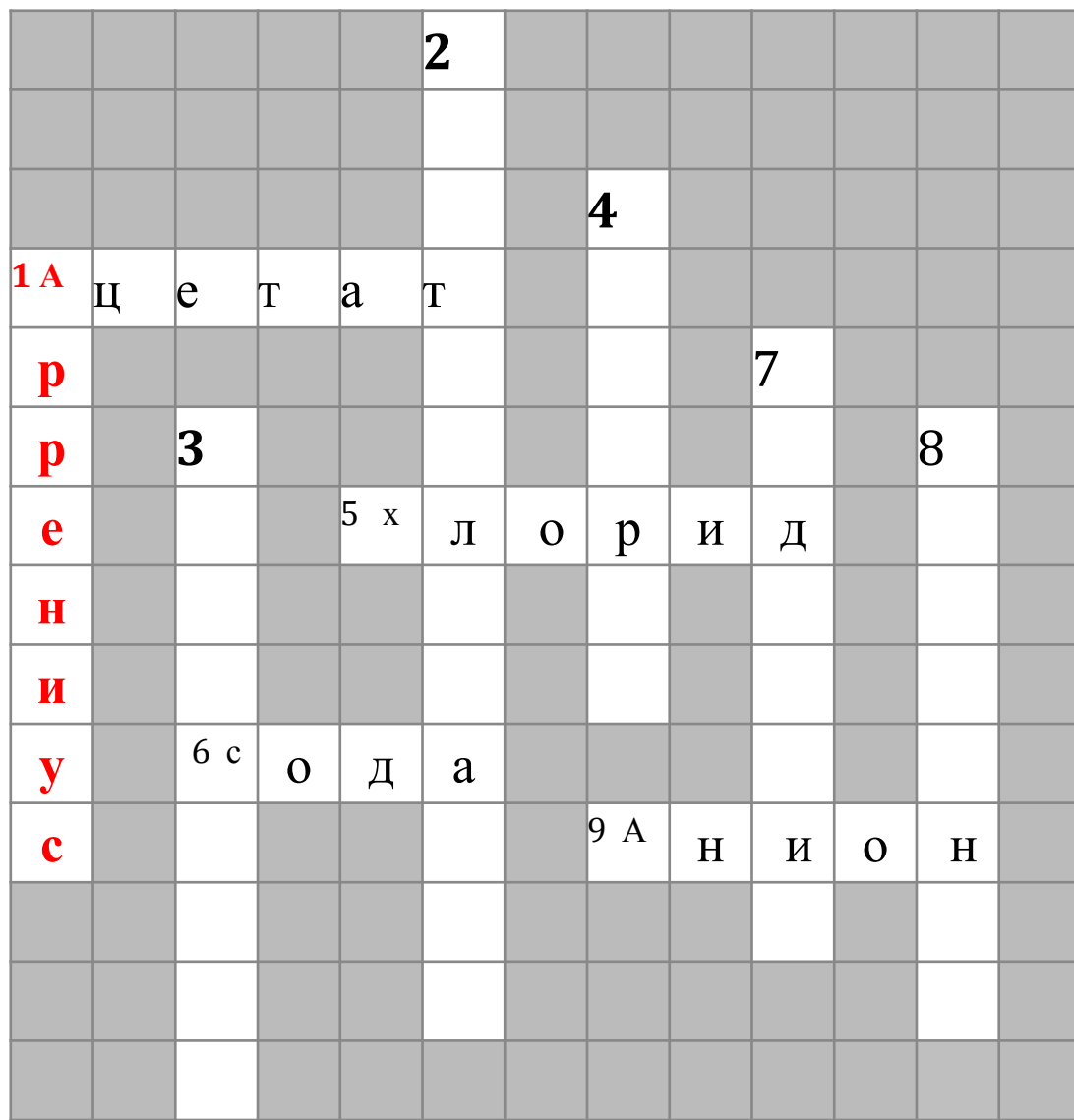
2. Любую соль можно получить соответствующей реакцией

3. Осадочная горная порода органического, реже хемогенного происхождения (CaCO_3)

4. Ионы какого элемента содержат кислые соли помимо ионов металла и кислотного остатка

7. Реакция солей с водой

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты



По горизонтали: 1. Соль, образуемая из уксусной кислоты

5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты

6. Традиционное название карбоната натрия (Na_2CO_3)

9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

По вертикали:

1. Автор теории электролитической диссоциации

2. Любую соль можно получить соответствующей реакцией

3. Осадочная горная порода органического, реже хемогенного происхождения (CaCO_3)

4. Ионы какого элемента содержат кислые соли помимо ионов металла и кислотного остатка

7. Реакция солей с водой

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты



9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

1. Автор теории электролитической диссоциации

2. Любую соль можно получить соответствующей реакцией

3. Осадочная горная порода органического, реже хемогенного происхождения (CaCO_3)

4. Ионы какого элемента содержат кислые соли помимо ионов металла и кислотного остатка

7. Реакция солей с водой

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

[illegible]

9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

2. Любую соль можно получить соответствующей реакцией

3. Осадочная горная порода органического, реже хемогенного происхождения (CaCO₃)

4. Ионы какого элемента содержат кислые соли помимо ионов металла и кислотного остатка

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

[illegible]

9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

[illegible]

9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

3. Осадочная горная порода органического, реже хемогенного происхождения (CaCO_3)

7. Реакция солей с водой
8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

[illegible]

9. Соли – это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла и кислотного остатка

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

[illegible]

И КИСЛОТНОГО ОСТАТКА

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

[illegible]

И КИСЛОТНОГО ОСТАТКА

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

[illegible]

И КИСЛОТНОГО ОСТАТКА

8. Соль, получаемая при разложении угольной

[illegible]

И КИСЛОТНОГО ОСТАТКА

8. Соль, получаемая при разложении угольной

[illegible]

И КИСЛОТНОГО ОСТАТКА

8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

[illegible]