Соли

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 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 (CaCO₃)
- 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

1 ТЫ, _і	дис	соци	иру	ΉЩ	ие н	а ка	тиоі	н ме	тал	ла		
					2							
							4					
1												
									7			
		3									8	
				5								
		6										
							9					

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 9. Соли это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла

И	кислотного	остатка
7		COIGING

- 1. Автор теории электролитической диссоциации
- 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
- 7. Реакция солей с водой
- 8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

ты,	дис	соци	иру	'ЮЩ	ие н	а ка	тио	н ме	тал	ла		
					2							
							4					
1												
									7			
		3									8	
				5								
		6										
							9					

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 9. Соли это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла

И	KNCL	IOTHORO	остатка
VI	 VAICT	ЮІПОГО	UCTATNA

- 1. Автор теории электролитической диссоциации
- 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
- 7. Реакция солей с водой
- 8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

					2				
						4			
A	Ц	e	Т	a	Т				
							7		
		3						8	
				5					
		6							
						9			

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 9. Соли это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла

1.4	KIACE	OTLICE	$\sim \sim \sim \tau$	3TI/3
и	 UNICI	ΙΟΤΗΟΓ	O	aina

- 1. Автор теории электролитической диссоциации
- 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
- 7. Реакция солей с водой
- 8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

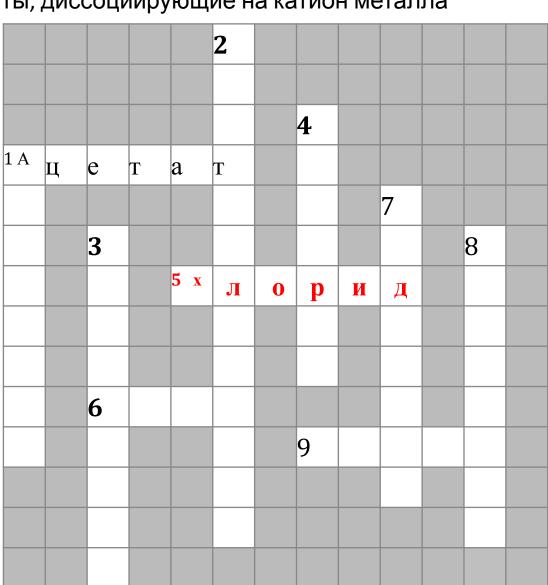
			-		цие і				
					2				
						4			
A	Ц	e	Т	a	Т				
							7		
		3						8	
				5					
		6							
						9			

5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты

- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 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 (CaCO₃)
- 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



5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты

6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)

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

	1/140	ATI 10	FA AA:	TOTICO
И	 КИСЛ	IOTHO	10 00	татка

- 1. Автор теории электролитической диссоциации
- 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
- 7. Реакция солей с водой
- 8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

					2						
							4				
l A	Ц	e	Т	a	Т						
									7		
		3								8	
				5 x	Л	o	p	И	Д		
		6									
							9				

5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты

6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)

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

И	кислотного	остатка
VI		ociaina

- 1. Автор теории электролитической диссоциации
- 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
- 7. Реакция солей с водой
- 8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

					2						
					_						
							4				
A	Ц	e	Т	a	Т						
									7		
		3								8	
				5 x	Л	o	p	И	Д		
		6 c	0	Д	a						
							9				

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Тралиционное название карбоната натрия (Na2CO3)

 градиционное название кароон 	laTa	наі	рия	(waz	2CO3)						
9. Соли – это вещества-электрол	пит	Ы, Д	исс	<u>оци</u>	иру	ЮЩ	<u>ие н</u>	<u>на ка</u>	ATUC	<u> </u>		
металла и кислотного остат						2						
						2						
По вертикали:								4				
1. Автор теории	1 A											
электролитической		Ц	e	Т	a	Т						
диссоциации										7		
2. Любую соль можно получить												
соответствующей реакцией			3								8	
3. Осадочная горная порода					5 x	Л	o	p	И	Д		
органического, реже						-		P				
хемогенного происхождения												
(CaCO ₃)												
4. Ионы какого элемента			6 c									
содержат кислые соли помимо ионов металла и кислотного			0 0	0	Д	a						
остатка								9				
7. Реакция солей с водой												
8. Соль, получаемая при			-			-						
разложении угольной кислоты												

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)

•			•	•		•							
9. Соли – это вещества-электро	<u>лит</u>	Ы, Д	ИСС	ОЦИ	иру	′ЮЩ	<u>ие н</u>	<u>на ка</u>	атис	<u> H</u>			
металла и кислотного остат	1												
						2							
По поптиколи.								4					
По вертикали:								4					
1. Автор теории	1 A	Ц	e	Т	a	\mathbf{T}							
электролитической		14		1	а	1		<u> </u>					
диссоциации										7			
2. Любую соль можно получить												0	
соответствующей реакцией			3									8	
3. Осадочная горная порода					5 x	Л	o	p	И	Д			
органического, реже						J1		P	11				
хемогенного происхождения													
(CaCO ₃)													
4. Ионы какого элемента													
содержат кислые соли помимо			6 c	O	Д	a							
ионов металла и кислотного						"		0 4					
остатка								9 A	H	И	0	H	
7. Реакция солей с водой													
8. Соль, получаемая при													
разложении угольной кислоты													

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 9. Соли это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла

14	171	4000	TUOFO	OOTO:	TICO
И	KI		IHUIU	оста	IКа

По вертикали:

1. Автор теории электролитической диссоциации

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

ты, диссоциирующие на катион металла												
					2							
							4					
1 A	Ц	e	Т	a	Т							
									7			
		3									8	
				5 x	Л	О	p	И	Д			
		6 c	o	Д	a							
							9 A	Н	И	o	Н	

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 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 (CaCO₃)
- 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

ты, диссоциирующие на катион металла												
					2							
							4					
1 A	Ц	e	Т	a	Т							
p									7			
p		3									8	
e				5 x	Л	О	p	И	Д			
Н												
И												
y		6 c	o	д	a							
c							9 A	Н	И	o	Н	

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 9. Соли это вещества-электролит

1.4	KIACE	OTLICE	$\sim \sim \sim \tau$	3TI/3
и	 UNICI	ΙΟΤΗΟΓ	O	aina

- 1. Автор теории электролитической диссоциации
- <u>2. Любую соль можно</u> 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
- 7. Реакция солей с водой
- 8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

ты, диссоциирующие на катион металла												
					2							
							4					
1 A	Ц	e	Т	a	Т							
p									7			
p		3									8	
e				5 x	Л	o	p	И	Д			
Н												
И												
У		6 c	o	д	a							
c							9 A	Н	И	o	Н	

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 9. Соли это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла

1.4	KIACE	OTLICE	$\sim \sim \sim \tau$	3TI/3
и	 UNICI	ΙΟΤΗΟΓ	O	aina

- 1. Автор теории электролитической диссоциации
- 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
- 7. Реакция солей с водой
- 8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

ты, диссоциирующие на катион металла												
					2 H							
					e							
					й		4					
1 A	Ц	e	Т	a	T							
p					p				7			
p		3			a						8	
e				5 x	Л	o	p	И	Д			
Н					И							
И					3							
У		6 c	o	д	a							
c					Ц		9 A	Н	И	O	Н	
					И							
					Я							

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 9. Соли это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла

И	KNCU	OTHOLO	остатка
<i>V</i> I	KNICJI	O	UCIAIKA

- 1. Автор теории электролитической диссоциации
- 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
- 7. Реакция солей с водой
- 8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

ты, диссоциирующие на катион металла												
					2 H							
					e							
					й		4					
1 A	Ц	e	Т	a	Т							
p					p				7			
p		3			a						8	
e				5 x	Л	o	p	И	Д			
Н					И							
И					3							
У		6 c	O	д	a							
c					Ц		9 A	Н	И	o	Н	
					И							
					Я							

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 9. Соли это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла

И	КИСГ	10TH	Ω	оста	тка
<i>V</i> I		. 🔾	\mathbf{c}	JUIG	1 1\U

- 1. Автор теории электролитической диссоциации
- 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
- 7. Реакция солей с водой 8. Соль, получаемая при

8. Соль, полу	/чаемая п	ри
разложении	угольной	кислоты

1ТЫ,	дис	соци	иру	ΉЩ	ие н	а ка	ТИО	н ме	нал	ла		
					2 H							
					e							
					й		4					
1 A	Ц	e	Т	a	$oxed{T}$							
p					p				7			
p		3 и			a						8	
e		3		5 x	Л	o	p	И	Д			
Н		В			И							
И		e			3							
У		6 c	o	Д	a							
c		T			Ц		9 A	Н	И	o	Н	
		Н			И							
		Я			Я							
		К										

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 9. Соли это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла

И	кислотного	остатка
<i>V</i> I		ociaina

- 1. Автор теории электролитической диссоциации
- 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
- 7. Реакция солей с водой 8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

	, r	٦٠.٥١			ющ		O. 11 O .						
						2 H							
						e							
						й		4					
1 .	A	Ц	e	Т	a	Т							
	p					p				7			
	p		3 и			a						8	
	e		3		5 x	Л	o	p	И	Д			
	Н		В			И							
	И		e			3							
	У		6 c	o	Д	a							
	c		Т			Ц		9 A	Н	И	o	Н	
			Н			И							
			Я			Я							
			К										

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 9. Соли это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла

и кислотного остатка	И	V	и кис	слот	ПОГО	оста	тка
----------------------	---	---	--------------	------	------	------	-----

- 1. Автор теории электролитической диссоциации
- 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
- 7. Реакция солей с водой 8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

,	дис	ООЦ	יייי	ющ	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	a na			, i	, ia		
					2 H							
					e							
					й		4 B					
1 A	Ц	e	Т	a	Т		0					
p					p		Д		7			
p		3 и			a		0				8	
e		3		5 x	Л	O	p	И	Д			
Н		В			И		0					
И		e			3		Д					
У		6 c	o	д	a							
c		Т			Ц		9 A	Н	И	О	Н	
		Н			И							
		Я			Я							
		К										

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 9. Соли это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла

и кислотного остатка	И		кисло	тного	остатка
----------------------	---	--	-------	-------	---------

- 1. Автор теории электролитической диссоциации
- 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
- 7. Реакция солей с водой
- 8. Соль, получаемая при разложении угольной кислоты

N.	ты,	дис	соци	иру	′ЮЩІ	ие н	а ка	тиоі	н ме	етал.	ла		
						2 H							
						e							
						й		4 ^B					
	1 A	Ц	e	Т	a	Т		o					
	p					p		Д		7			
	p		3 и			a		o				8	
	e		3		5 x	Л	o	p	И	Д			
	Н		В			И		o					
	И		e			3		Д					
	У		6 c	o	Д	a							
	c		\mathbf{T}			Ц		9 A	Н	И	O	Н	
			Н			И							
			Я			Я							
			К										

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 9. Соли это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла

и кислотного остатка	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 (CaCO₃)
- 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

иты,	дис	соци	иру	⁄ЮЩ	ие н	а ка	тио	н ме	етал.	ла		
					2 H							
					e							
					й		4 ^B					
1 A	Ц	e	Т	a	T		o					
p					p		Д		7 Γ			
p		3 и			a		o		И		8	
e		3		5 x	Л	o	p	И	Д			
Н		В			И		o		p			
И		e			3		Д		0			
У		6 c	o	Д	a				Л			
c		Т			Ц		9 A	Н	И	o	Н	
		Н			И				3			
		Я			Я							
		К										

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 9. Соли это вещества-электролиты, диссоциирующие на катион металла

И	KNCL	10THC	\mathcal{L}	оста	TK2
и	 UNICI	וטו חע	י טוע	JUIA	

- 1. Автор теории электролитической диссоциации
- 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
- 7. Реакция солей с водой
- <u>8. Соль, получаемая при</u> <u>разложении угольной</u>

ИΊ	ΓЫ, ,	дис	СОЦИ	иру	′ЮЩІ	ие н	а ка	ТИОІ	н ме	тал	ла		
						2 H							
						e							
						й		4 ^B					
-	1 A	Ц	e	Т	a	Т		o					
	p					p		Д		7 Г			
	p		3 и			a		o		И		8	
	e		3		5 x	Л	o	p	И	Д			
	Н		В			И		o		p			
	И		e			3		Д		o			
	y		6 c	O	Д	a				Л			
	c		Т			Ц		9 A	Н	И	o	Н	
			Н			И				3			
			Я			Я							
			К										

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 9. Соли это вещества-электроли

И	кислотного	остатка
71		COIGING

- 1. Автор теории электролитической диссоциации
- 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
- ŊЙ

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

иты, диссоциирующие на катион металла													
						2 H							
						e							
						й		4 ^B					
	1 A	ц	e	Т	a	Т		o					
	p					p		Д		7 ^Г			
	p		3 и			a		О		И		8 K	
	e		3		5 x	Л	o	p	И	Д		a	
	Н		В			И		o		p		p	
	И		e			3		Д		o		б	
	у		6 c	O	Д	a				Л		0	
	c		T			Ц		9 A	Н	И	O	H	
			Н			И				3		a	
			Я			R						T	
			К										

- 5. Соль, образуемая при диссоциации соляной кислоты
- 6. Традиционное название карбоната натрия (Na2CO3)
- 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 (CaCO₃)
- 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

ты, диссоциирующие на катион металла												
					2 H							
					e							
					й		4 B					
1 A	Ц	e	T	a	Т		o					
p					p		Д		7 ^Г			
p		3 и			a		o		И		8 K	
e		3		5 x	Л	O	p	И	Д		a	
Н		В			И		o		p		p	
И		e			3		Д		O		б	
у		6 c	O	Д	a				Л		o	
c		T			Ц		9 A	Н	И	o	Н	
		Н			И				3		a	
		R			Я						$oxed{T}$	
		К										