

**III Форум учителей химии Самарской
области**

**ИГРОВЫЕ
ТЕХНОЛОГИИ
НА УРОКАХ
ХИМИИ**

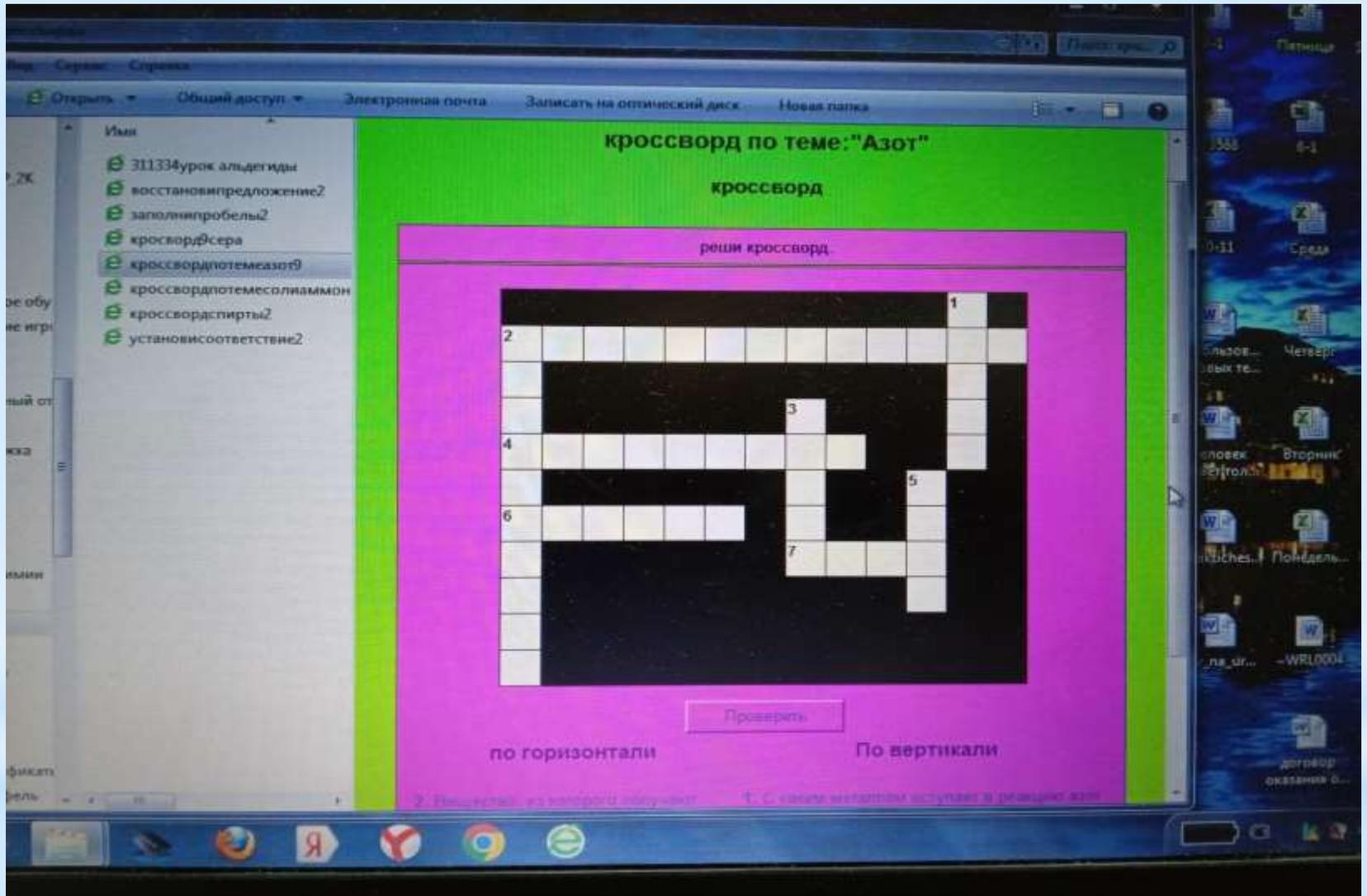
**Докладчик: Султанова Людмила Алексеевна
МБУ «Школа №31» г.о. Тольятти
2025**

Основные функции:

- * Образовательная;
- * Воспитывающая;
- * Развивающая.

Виды игровых технологий:

Познавательные игры



Вставить пропущенные слова

1. При растворении в воде диссоциируют на положительные и отрицательные ионы.
2. Причиной диссоциации электролита в водном растворе является его .
3. Под действием электрического тока положительно заряженные ионы движутся к отрицательному полюсу источника тока - катоду, поэтому их называют , а отрицательно заряженные ионы движутся к положительному полюсу источника тока - аноду, поэтому их называют .
4. Электролитическая диссоциация - процесс обратимый для электролитов.
5. Не все электролиты в одинаковой мере диссоциируют на .
6. Химические свойства растворов электролитов определяются свойствами тех ионов, которые они образуют при .

Проверить

Подсказка

Химические ребусы



Крестики - нолики

1 команда:

Выберите 3 клетки по горизонтали, вертикали или диагонали, в которых записаны ТОЛЬКО формулы кислот:

HCl	SO_2	H_2SO_4
BaCl_2	H_2SiO_3	NaCl
HNO_3	KOH	Cu

Игра "Заполни поле"

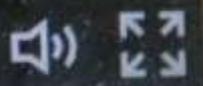
NaOH	$(\text{CuOH})_2$ CO_3	H_2SO_4
KNO_2	Na_2CO_3	MgCl_2
KMnO_4	H_3BO_3	$\text{Ca}(\text{OH})_2$

* Заполните игровое поле значениями относительных молекулярных масс соответствующих веществ или названиями веществ.

Викторина "Игровое шоу" ХИМИЯ 8



Викторина с множественным выбором и ограниченным временем, несколько жизней и бонусный раунд.



Химия 8

[Поделиться](#)

от Alexswenglish

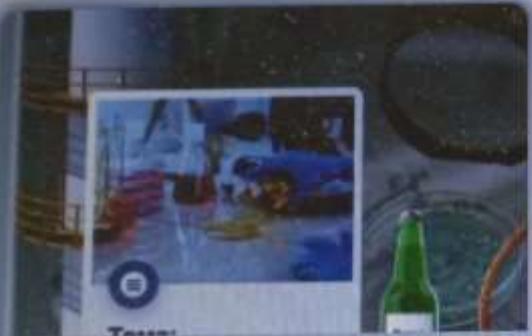
Игра «Четвертый лишний»

- * Найдите в каждом ряду химический элемент, который отличается от остальных по положению в Периодической системе
- а) H , He , Ne , Ar
 - б) H , Li , Be , B
 - в) Fe , Co , Ni , Ar
 - г) F , Cl, Mn , Br

Виртуальные лабораторные симуляции

<https://content.edsoo.ru/lab/subject/4/>

Выберите лабораторную работу



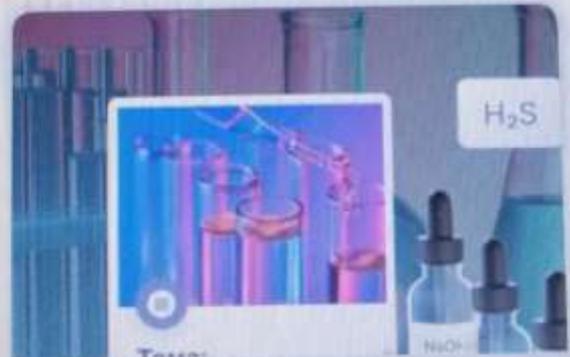
Способы разделения смесей



Тема:
Составление моделей молекул веществ и моделирование химических реакций с использованием молекулярного конструктора



Тема:
Получение кислорода и изучение его свойств



Ролевые ИГРЫ

Тема: Суд над хлором

Суд над поваренной солью

Металлы

Карточные игры и лото



Al^{3+} 24

алюминий

алюминий

24

$+3$ IV

ТАБЛИЦА РАСТВОРИМОСТИ

	Cl^-	NO_3^-	SO_4^{2-}	CO_3^{2-}	PO_4^{3-}	S^{2-}
Cl^-	р	р	р	р	р	р
NO_3^-	р	р	р	р	р	р
SO_4^{2-}	р	р	р	р	р	р
CO_3^{2-}	р	р	р	р	р	р
PO_4^{3-}	р	р	р	р	р	р
S^{2-}	р	р	р	р	р	р

Pb^{2+} 20

свинец

свинец

20

$+2$ IV

OH^- 18

гидроксид

гидроксид

18

-1 NO

PO_4^{3-} 16

фосфат

фосфат

16

$+3$ IV



Na^+ 12

натрий

натрий

12

$+1$ IV

NO_3^- 14

нитрат

нитрат

14

-1 NO

S^{2-} 16

сульфид

сульфид

16

-2 IV

Cu^{2+} 22

медь

медь

22

$+2$ IV

Cl^- 18

хлорид

хлорид

18

-1 IV

Cu^{2+} 24

медь

медь

24

$+2$ IV

Ba^{2+} 26

барий

барий

26

$+2$ IV

Игры- тренажёры

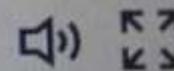
1:03

Коснитесь согласованной плитки

♥ ✓ 2

хлорид кальция

C_2H_5OH	$NaCl$		HCl	HNO_3	
$AlSO_4$	H_3PO_4	$CaCl_2$	O_3	$C_{12}H_{22}O_{13}$	O_2
KI	$Ca(OH)_2$	NH_3	CO_2	H_2SO_4	$CaCO_3$



Химия - вещества

Поделиться

от Artvoms94

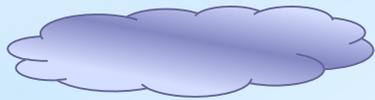
Игры- путешествия

**Темы: Первоначальные химические
понятия**

**Основные классы неорганических
соединений**

Типы химических реакций

Игра- соревнование



Игра "Химические элементы"

Правила игры

Квест по теме: ХИМИЧЕСКИЕ ЭЛЕМЕНТЫ

Правила игры

5

Как название
одного химического элемента
можно превратить в название другого,
заменив лишь букву?

Продолжить игру

- 1. Выбери ячейку с номером и щёлкни по ней мышкой.**
- 2. Прочитай вопрос.**
- 3. Чтобы узнать правильный ответ, щёлкни мышкой по экрану.**
- 4. Чтобы продолжить игру, щёлкни мышкой по кнопке «Продолжить игру».**

Начать игру

Выход

Из приведённых формул веществ выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей:

NaOH , HCl , CaBr_2 , H_2SO_4 ,
 Ca(OH)_2 , CuO , H_3PO_4 , H_2S , ZnO ,
 Fe(OH)_2 , Fe(OH)_3 , K_2SO_4 , CuCO_3 ,
 CO_2 , Mg(OH)_2 , AlPO_4 , SO_3 ,
 $\text{Ba(NO}_3)_2$, H_2SiO_3 , Na_2O .

Тур 2. «У КАЖДОГО СВОЕ МЕСТО»

Квест по теме: Основные классы неорганических соединений.





Сборник дидактических игр по химии

Химическая игротека 2014

ТВЕРЬ



Сборник дидактических игр
САЙТ WORDWALL.NET. ХИМИЯ ИГРА.УЧЕБНЫЕ РЕСУРСЫ.

Спасибо за внимание!

