

Эрудиты, вперёд!

«Просто знать – ещё не всё, знания нужно уметь использовать» И.В. Гёте



Добрый день, дорогие ребята, уважаемые учителя! Мы рады приветствовать всех, кто собрался сегодня на нашу интеллектуальную игру: зрителей, жюри, и, конечно же, команды.

Цель игры

- **Цель нашей игры** - расширить кругозор знаний, полученный на начальном этапе изучения химии, повысить эрудицию, в увлекательной форме провести викторину по предмету.

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

Период	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ								VII	VIII	IX	X	XI	XII	
	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII							
I	H								(H)	He					
II	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Ne						
III	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	Ar						
IV	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Cu	Ni					
	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr							
V	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd					
	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe							
VI	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt					
	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn							
VII	Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt						
Оксиды	H ₂ O	RO	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₅	RO ₃	RO ₄	R ₂ O ₇							
Гидриды				RH ₄	RH ₃	RH ₃	RH ₃	RH ₃							
Легкие металлы	Li, Na, K, Rb, Cs, Fr	Ca, Sr, Ba, Ra	Sc, Y, La, Ac	Ti, Zr, Hf, Rf	V, Nb, Ta, Db	Cr, Mo, W, Sg	Mn, Tc, Re, Bh	Fe, Ru, Rh, Ir, Pt, Au, Hg, Tl, Pb, Bi, Po, At, Rn	Cu, Ag, Au	Ni, Pd, Pt					
Тяжелые металлы															
Неметаллы															
Газообразные															
Жидкие															
Твердые															

- При выступлении команд будет учитываться не только глубина знаний, но и остроумие, находчивость, оригинальность ответов, активность и сплоченность. Пусть эта игра откроет для каждого что-то новое и интересное, пусть запомнятся улыбки и шутки, крепче станет дружба между вами.

Условия игры

- Игра делится на 2 раунда: синий и красный.
 - **Синий раунд:**
- Команды по очереди выбирают себе область знаний и цену вопроса в соответствии с таблицей. Вопрос зачитывает ведущий. На обдумывание даётся 5-10 секунд. При правильном ответе команда получает баллы в соответствии с ценой вопроса, при неправильном – баллы снимаются. Если команда, выбравшая вопрос затрудняется с ответом, то игра переходит в индивидуальный характер и каждый участник может ответить, подняв сигнальную карточку. Если ответа нет, его озвучивает ведущий.

Темы синего раунда

- Металлы и неметаллы
- Химические загадки
- Закончите фразу
- Верите ли вы, что...
- Первоначальные химические понятия
- Превращение без превращений
- Узнай вещество или элемент

Красный раунд

- Красный раунд проводится аналогично синему, но изменяются области знаний и цена вопроса в соответствии с таблицей. В этом раунде предусмотрено два вопроса «своя игра». Команда, получившая такой вопрос, делает ставку не превышающую суммы заработанных очков и не меньше цены вопроса. Другие команды тоже делают ставки, но отвечает команда, давшая наивысшую ставку. Ставка «во банк» перебивается большим «во банком».
- В синем и красном раундах имеются по два вопроса «Кот в мешке». Команда, выбравшая этот вопрос, имеет право передать его другой команде.
- В случае ничейного результата будет проведён дополнительный, **золотой раунд**.

Темы красного раунда

- Химия и экология
- Весёлые перевертыши
- Галерея химиков
- Химия в быту
- Химические элементы
- Металл- самый, самый
- Жизнь моя в опасности без правил безопасности.
- Вещество привычное и необычное

Вопросы жеребьевки

- Первый элемент Периодической системы Д.И. Менделеева
- Формула поваренной соли
- Наука о веществах и их свойствах
- В огне не горит и в воде не тонет
- Вещества, состоящие из двух элементов, один из которых - кислород
- Растворимые основания
- Сколько групп в периодической системе Менделеева

- Какой лёгкий металл используют в самолётостроении?
- О каком веществе писал Антуан де Сент-Экзюпери: "Ты самое большое богатство на свете..."
- Стеклянная посуда для смешивания малого количества веществ и проведения химических реакций
- Металл, обнаруженный в упавших метеоритах.
- Инертный газ, используемый для заполнения дирижаблей.
- Кислота, прописываемая при заболеваниях желудка
- Чему равно число электронов в атоме
- Формула серной кислоты

Золотой раунд

- Вопросы этого раунда приносят командам от 1 до 5 баллов в зависимости от количества использованных **подсказок**. Ответ после первой подсказки стоит 5 баллов, каждая последующая подсказка уменьшает стоимость вопроса на 1 балл. После 5-ой подсказки стоимость вопроса составляет 1 балл.
- Количество вопросов в Золотом раунде-6.

1 вопрос: угадайте химический элемент.

- В организме человека его содержится около 3 грамм, из них 2 – в крови.(5 баллов)
- По распространению в земной коре он уступает лишь кислороду, кремнию и алюминию.(4 балла)
- Первоначальный источник простого вещества, соответствующего этому элементу, были метеориты, упавшие на землю и содержавшие его почти в чистом виде.(3 балла)
- Орудия труда из этого вещества, используемые первобытным человеком, были впервые использованы за несколько тысяч лет до н.э.(2 балла)
- В честь элемента назван целый период человеческой истории.(1 балл)

2 вопрос: угадайте вещество.

- Упадок и распад Римской империи(по мнению некоторых учёных) были обусловлены отравление этим веществом.(5 баллов)
- Раньше его добавляли в плохое вино для улучшения вкуса.(4 балла)
- В Древнем Риме его широко использовали для изготовления кухонной утвари, водопроводных труб, монет, гирь.(3 балла)
- В настоящее время он применяется для защиты от коррозии телеграфных и электрических подземных проводов, изготовлении аккумуляторов. Его соли используют в производстве красок.(2 балла)
- Оловянный припой представляет собой сплав олова с этим веществом.(1 балл)

3 вопрос: угадайте химический элемент

- Простое вещество элемента вызывает сильное раздражение слизистой оболочки глаз и дыхательных органов. (5 баллов)
- Он входит в состав некоторых гербицидов, инсектицидов и пестицидов. (4 балла)
- Соответствующее простое вещество получают главным образом электролизом солей. (3 балла)
- Войска Антанты использовали это вещество в боевых действиях. (2 балла)
- Соединения этого элемента используют для обеззараживания воды в бассейнах. (1 балл)

4 вопрос: Угадайте металл.

- Очень ковкий металл.(5 баллов)
- Это один из первых металлов, известных человеку.(4 балла)
- С давних времён притягивает редкая красота этого металла.(3 балла)
- Самые агрессивные кислоты неспособны его растворить.(2 балла)
- Называется царём металлов.(1 балл)

5 вопрос: Угадайте вещество.

- В 1890г. Стало причиной гибели экипажа парусника «Мальборо». Корабль блуждал в море, потеряв управление и не получив повреждений.(5 баллов)
- Оно вызывает массовые самоубийства китов.(4 балла)
- Входит в состав вулканических газов.(3 балла)
- Образуется при неполном сгорании углерода.(2 балла)
- При отравлении им происходит кислородное голодание тканей, особенно клеток нервной системы.(1 балл)

6 вопрос: угадайте вещество.

- Кристаллическая решетка вещества соответствует решетке алмаза.(5 баллов)
- Используется в качестве полупроводника.(4 балла)
- При высоких температурах восстанавливает многие металлы из оксидов.(3 балла)
- Самый распространенный химический элемент на Земле после кислорода.(2 балла)
- Входит в состав речного песка.(1 балл)

- Знаем мы, что встреча наша – лишь игра,
- И расставаться нам пришла пора.
- Будете с улыбкой вспоминать
- Как пытались баллы добывать.
- Но не важен в баллах результат,
- Дружба побеждает – это факт.
- А находчивость по жизни нас ведёт,
- Знатокам всегда, везде везёт!!!

Спасибо за участие!!!