Уважаемые студенты! Готовимся к входному контролю качества знаний по химии за 1 курс!

Письменно ответьте на вопросы викторины, сфотографируйте свои ответы и отправьте мне на проверку!
С уважением,
Любовь Ивановна Лунёва

Конкурс № 1 Разминка

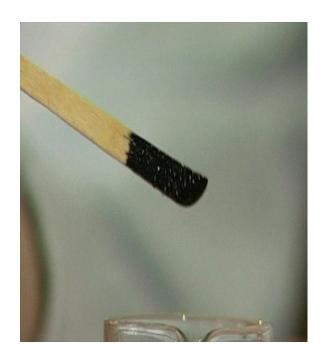
1. Соль кремниевой кислоты.



 Вещество, под действием которого метилоранж становится розовым

Учёный, являющийся одним из основоположников атомно-молекулярного учения

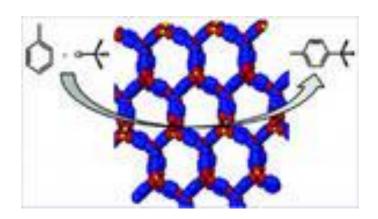
Чем обуглить дерево без огня?



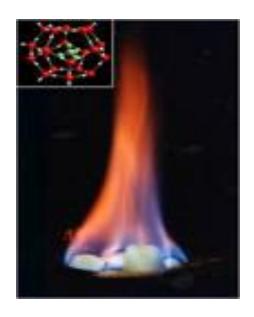
Металл, обладающий
 бактерицидными свойствами



Вещество, ускоряющее реакцию



 Реакция, сопровождающаяся выделением тепла и света

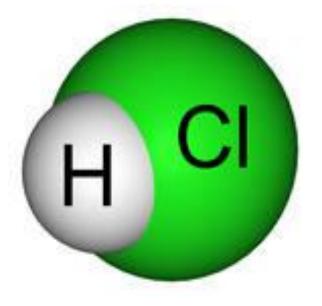


Растворимые в воде основания



 Совокупность атомов с одинаковым зарядом ядра

Соль соляной кислоты



 Вещество, под действием которого лакмус синеет

Атом, принимающий электроны

Как получить воду из огня?

 Недостаток какого химического элемента в организме человека может приводить к кариесу?

Реакция между кислотой и основанием

Соли сернистой кислоты



Вещество, в котором лакмус краснеет

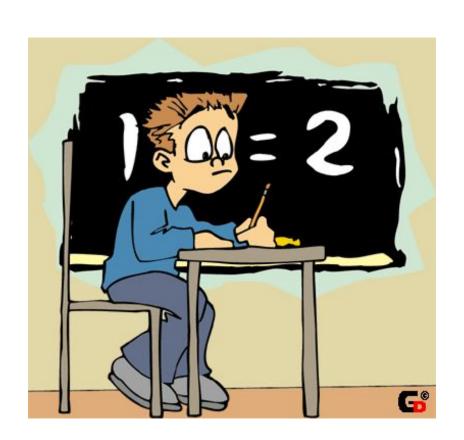


 Какое «масло» при вливании в холодную воду делает её горячей?

 Каким элементом богата морская капуста ламинария?

 Способность атомов присоединять определённое число других атомов в соединении

Напишите фамилию химика



1. По мнению Пушкина А.С.: «Он создал первую химическую лабораторию. Он создал первый университет. Он сам был первым нашим университетом».

2. Кто установил закон постоянства состава, который позволяет выбрать самый экономичный способ получения вещества?

3. Какой голландский химик, нагревая цинк в серной кислоте, установил связь скорости реакции с температурой?

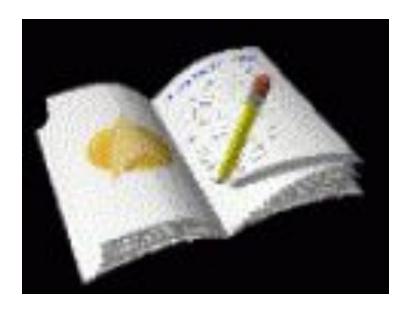
4. Какой французский химик сформулировал принцип химического равновесия?

5. Какой химик на королевском приеме в Оксфорде удивился и сказал: «Вы называете мою докторскую мантию пурпурной, но по-моему, это натуральный зеленый цвет листьев»

6. Кто автор теории распада электролитов на ионы под действием растворителя?

7. Кто установил, что равные объемы газов при одинаковой температуре и давлении содержат равное число молекул?

Выберите правильный ответ и обозначьте его соответствующей буквой.



- 1. Физический смысл номера периода заключается в том, что он
- а) показывает число электронов на внешнем электронном слое,
- б)показывает количество электронных слоев,
- в) соответствует валентности атома элемента.

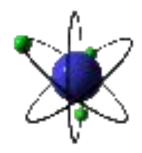
- 2. В побочные подгруппы периодической системы входят
- а) химические элементы малых периодов,
- б) химические элементы больших периодов,
- в) химические элементы малых и больших периодов

- 3. В периоде не изменяется
- а)число электронных слоев в атоме,
- б)число электронов на внешнем электронном слое атома,
- в) атомный радиус.

- 4. В группах по мере возрастания заряда ядра возрастает
- а) число электронов на внешнем слое атома,
- б) атомный радиус,
- в)электроотрицательность химического элемента.

- 5. Побочные подгруппы составляют
- а) только металлы,
- б) только неметаллы,
- в) металлы и неметаллы

Спасибо за работу!



Результаты викторины подведём на следующем занятии!!!

