

ПО ХИМИИ

ИЗМЕНЕНИЕ СВОЙСТВ АТОМОВ, ПРОСТЫХ ВЕЩЕСТВ И СОЕДИНЕНИЙ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ



ИНСТРУКЦИЯ



КРАТКАЯ ТЕОРИЯ



ПРОВЕРКА ЗНАНИЙ



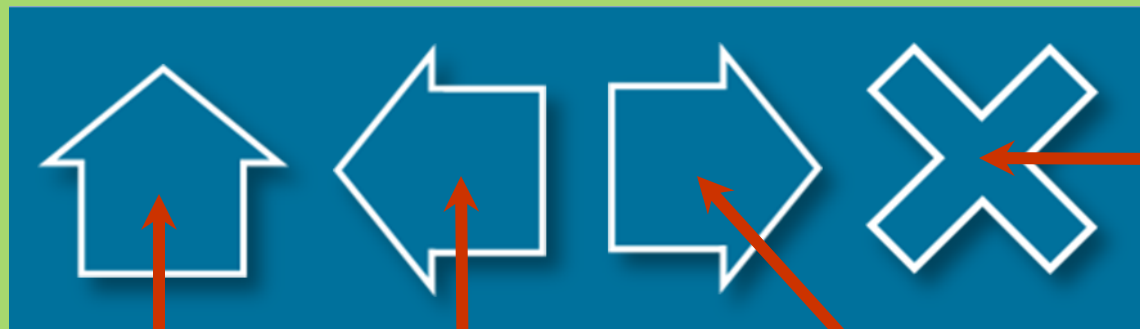
ЛИТЕРАТУРА





ПО ХИМИИ

ДЛЯ УДОБСТВА ПЕРЕХОДА НА ЛЮБОЙ СЛАЙД С ТЕКУЩЕГО, ВОСПОЛЬЗУЙТЕСЬ КНОПКАМИ



ПЕРЕХОД НА
1 СЛАЙД

ПЕРЕХОД НА ПРЕДЫДУЩИЙ
ПО СЧЕТУ СЛАЙД

ПЕРЕХОД НА СЛЕДУЮЩИЙ
ПО СЧЕТУ СЛАЙД

ВЫХОД ИЗ
ПРЕЗЕНТАЦИИ

ПО ХИМИИ

ЗАПОЛНЯЯ ТАБЛИЦУ, ПРЕДВАРИТЕЛЬНО
НАЖИМАЙТЕ КНОПКУ «ОЧИСТКА»

ЧИСЛО ЭНЕРГЕТИЧЕСКИХ УРОВНЕЙ АТОМА

В ГЛАВНЫХ
ПОДГРУППАХ

В ПЕРИОДАХ

ЧИСЛО ЭЛЕКТРОНОВ НА ВНЕШНЕМ УРОВНЕ АТОМА

В ГЛАВНЫХ
ПОДГРУППАХ

В ПЕРИОДАХ

проверка

очистка

ПО ХИМИИ

ВЫБИРАЙТЕ ПРАВИЛЬНЫЕ ОТВЕТЫ ИЗ СПИСКОВ

ВЫСШАЯ ПОЛОЖИТЕЛЬНАЯ СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ АТОМА	
В ГЛАВНЫХ ПОДГРУППАХ	УВЕЛИЧИВАЕТСЯ ОТ +1 ДО +8
В ПЕРИОДАХ	УСИЛИВАЕТСЯ
НИЗШАЯ СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ АТОМА	ВОЗРАСТАЕТ НЕ ИЗМЕНЯЕТСЯ И РАВНО (8-n) НЕ ИЗМЕНЯЕТСЯ И РАВНО НОМЕРУ ПЕРИОДА НЕ ИЗМЕНЯЕТСЯ И РАВНО НОМЕРУ ГРУППЫ
В ГЛАВНЫХ ПОДГРУППАХ	ОСЛАБЕВАЕТ УБЫВАЕТ
В ПЕРИОДАХ	УВЕЛИЧИВАЕТСЯ ОТ +1 ДО +8 УВЕЛИЧИВАЕТСЯ ОТ -1 ДО -1
	УСИЛИВАЕТСЯ
	УСИЛИВАЮТСЯ КИСЛОТНЫЕ И ОСЛАБЛЯЮТСЯ ОСНОВНЫЕ СВОЙСТВА УСИЛИВАЮТСЯ ОСНОВНЫЕ И ОСЛАБЛЯЮТСЯ КИСЛОТНЫЕ СВОЙСТВА
МЕТАЛЛИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ПРОСТЫХ ВЕЩЕСТВ	
В ГЛАВНЫХ ПОДГРУППАХ	УСИЛИВАЮТСЯ ОСНОВНЫЕ И ОСЛАБЛЯЮТСЯ КИСЛОТНЫЕ СВОЙСТВА

ПО ХИМИИ

ВЫБРАВ ПРАВИЛЬНЫЕ ОТВЕТЫ ИЗ СПИСКОВ,
НАЖИМАЙТЕ КНОПКУ «ПРОВЕРКА»

В ГЛАВНЫХ ПОДГРУППАХ	ОСЛАБЕВАЕТ
В ПЕРИОДАХ	УСИЛИВАЕТСЯ

МЕТАЛЛИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ПРОСТЫХ ВЕЩЕСТВ

В ГЛАВНЫХ ПОДГРУППАХ	УСИЛИВАЮТСЯ ОСНОВНЫЕ И ОСЛАБЛЯЮТСЯ КИСЛОТНЫЕ СВОЙСТВА
В ПЕРИОДАХ	ВОЗРАСТАЕТ

проверка	очистка	Подумай ещё! Есть ошибки.
-----------------	---------	---------------------------



ИЗМЕНЕНИЕ СВОЙСТВ АТОМОВ, ПРОСТЫХ ВЕЩЕСТВ И СОЕДИНЕНИЙ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ

ФОРМЫ СУЩЕСТВОВАНИЯ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ И ИХ СВОЙСТВА		ИЗМЕНЕНИЕ СВОЙСТВ	
		В ГЛАВНЫХ ПОДГРУППАХ	В ПЕРИОДАХ
АТОМ	ЗАРЯД ЯДРА	ВОЗРАСТАЕТ	ВОЗРАСТАЕТ
	ЧИСЛО ЭНЕРГЕТИЧЕСКИХ УРОВНЕЙ	ВОЗРАСТАЕТ	НЕ ИЗМЕНЯЕТСЯ И РАВНО НОМЕРУ ПЕРИОДА
	ЧИСЛО ЭЛЕКТРОНОВ НА ВНЕШНЕМ УРОВНЕ	НЕ ИЗМЕНЯЕТСЯ И РАВНО НОМЕРУ ГРУППЫ	ВОЗРАСТАЕТ
	РАДИУС АТОМА	ВОЗРАСТАЕТ	УБЫВАЕТ
	ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ СВОЙСТВА	УСИЛИВАЮТСЯ	ОСЛАБЕВАЮТ
	ОКИСЛИТЕЛЬНЫЕ СВОЙСТВА	ОСЛАБЕВАЮТ	УСИЛИВАЮТСЯ

ИНТЕРАКТИВНЫЙ ПЛАКАТ



ИЗМЕНЕНИЕ СВОЙСТВ АТОМОВ, ПРОСТЫХ ВЕЩЕСТВ И СОЕДИНЕНИЙ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ

ФОРМЫ СУЩЕСТВОВАНИЯ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ И ИХ СВОЙСТВА		ИЗМЕНЕНИЕ СВОЙСТВ	
		В ГЛАВНЫХ ПОДГРУППАХ	В ПЕРИОДАХ
АТОМ	ВЫСШАЯ ПОЛОЖИТЕЛЬНАЯ СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ	ПОСТОЯННА И РАВНА НОМЕРУ ГРУППЫ n	УВЕЛИЧИВАТЕСЯ ОТ +1 ДО +8
	НИЗШАЯ СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ	НЕ ИЗМЕНЯЕТСЯ И РАВНА $(8-n)$	УВЕЛИЧИВАЕТСЯ ОТ -4 ДО -1
ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА	МЕТАЛЛИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА	УСИЛИВАЮТСЯ	ОСЛАБЕВАЮТ
	НЕМЕТАЛЛИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА	ОСЛАБЕВАЮТ	УСИЛИВАЮТСЯ
СОЕДИНЕНИЯ ЭЛЕМЕНТОВ	ХАРАКТЕР ХИМИЧЕСКИХ СВОЙСТВ ВЫШЕГО ОКСИДА И ВЫШЕГО ГИДРОКСИДА	УСИЛЕНИЕ ОСНОВНЫХ И ОСЛАБЛЕНИЕ КИСЛОТНЫХ СВОЙСТВ	УСИЛЕНИЕ КИСЛОТНЫХ И ОСЛАБЛЕНИЕ ОСНОВНЫХ СВОЙСТВ

ЗАПОЛНИТЕ ТАБЛИЦУ, ВЫБРАВ ПРАВИЛЬНЫЕ ОТВЕТЫ:



ИЗМЕНЕНИЕ СВОЙСТВ АТОМОВ

ЗАРЯД ЯДРА АТОМА

В ГЛАВНЫХ
ПОДГРУППАХ

В ПЕРИОДАХ

ЧИСЛО ЭНЕРГЕТИЧЕСКИХ УРОВНЕЙ АТОМА

В ГЛАВНЫХ
ПОДГРУППАХ

В ПЕРИОДАХ

ЧИСЛО ЭЛЕКТРОНОВ НА ВНЕШНЕМ УРОВНЕ АТОМА

В ГЛАВНЫХ
ПОДГРУППАХ

В ПЕРИОДАХ

проверка

очистка

ЗАПОЛНИТЕ ТАБЛИЦУ, ВЫБРАВ ПРАВИЛЬНЫЕ ОТВЕТЫ:



ИЗМЕНЕНИЕ СВОЙСТВ АТОМОВ

РАДИУС АТОМА

В ГЛАВНЫХ
ПОДГРУППАХ

В ПЕРИОДАХ

ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ СВОЙСТВА АТОМА

В ГЛАВНЫХ
ПОДГРУППАХ

В ПЕРИОДАХ

ОКИСЛИТЕЛЬНЫЕ СВОЙСТВА АТОМА

В ГЛАВНЫХ
ПОДГРУППАХ

В ПЕРИОДАХ

проверка

очистка

ЗАПОЛНИТЕ ТАБЛИЦУ, ВЫБРАВ ПРАВИЛЬНЫЕ ОТВЕТЫ:



ИЗМЕНЕНИЕ СВОЙСТВ

ВЫСШАЯ ПОЛОЖИТЕЛЬНАЯ СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ АТОМА

В ГЛАВНЫХ
ПОДГРУППАХ

В ПЕРИОДАХ

НИЗШАЯ СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ АТОМА

В ГЛАВНЫХ
ПОДГРУППАХ

В ПЕРИОДАХ

МЕТАЛЛИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ПРОСТЫХ ВЕЩЕСТВ

В ГЛАВНЫХ
ПОДГРУППАХ

В ПЕРИОДАХ

проверка

очистка

ЗАПОЛНИТЕ ТАБЛИЦУ, ВЫБРАВ ПРАВИЛЬНЫЕ ОТВЕТЫ:



ИЗМЕНЕНИЕ СВОЙСТВ

НЕМЕТАЛЛИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ПРОСТЫХ ВЕЩЕСТВ

В ГЛАВНЫХ
ПОДГРУППАХ

В ПЕРИОДАХ

ХАРАКТЕР ХИМИЧЕСКИХ СВОЙСТВ ВЫСШЕГО ОКСИДА И ВЫСШЕГО ГИДРОКСИДА

В ГЛАВНЫХ
ПОДГРУППАХ

В ПЕРИОДАХ

ЧИСЛО ЭНЕРГЕТИЧЕСКИХ УРОВНЕЙ АТОМА

В ГЛАВНЫХ
ПОДГРУППАХ

В ПЕРИОДАХ

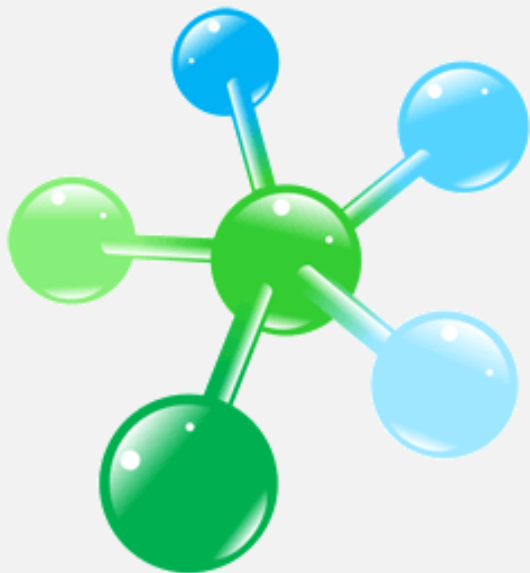
проверка

очистка



ПО ХИМИИ

ИЗМЕНЕНИЕ СВОЙСТВ АТОМОВ, ПРОСТЫХ ВЕЩЕСТВ И СОЕДИНЕНИЙ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ



КРАТКАЯ ТЕОРИЯ



ПРОВЕРКА ЗНАНИЙ



В НАЧАЛО



ПРИ РАЗРАБОТКЕ ИНТЕРАКТИВНОГО ПЛАКАТА ИСПОЛЬЗОВАЛАСЬ ЛИТЕРАТУРА:
ХИМИЯ. 11 КЛАСС. ПРОФИЛЬНЫЙ УРОВЕНЬ: УЧЕБ. ДЛЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТ. УЧРЕЖДЕНИЙ /
О. С. ГАБРИЕЛЯН, Г. Г. ЛЫСОВА. – 15-Е ИЗД. , СТЕРЕОТИП. – М. : ДРОФА, 2013 – 398 С.