

Химия 9 класс 14.04

Повторение. Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева в свете строения атома.
Параграф 36.

Цель: обобщить и систематизировать знания о периодическом законе и Периодической системе химических элементов; актуализировать знания о закономерностях изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в Периодической системе; закрепить практические навыки выполнения тестов ОГЭ по химии

Ход урока:

Записать число и тему, ответы записать,

Давайте вспомним строение ПСХЭ.

Вопросы: 1. Из чего состоит весь материальный мир?

2. - Что называют химическим элементом?

3. - В каких формах существует химический элемент?

4. - Какие вещества называют сложными?

5. - На какие классы делятся сложные вещества?

6. - Какие вещества называют солями?

7. - Какие вещества называют кислотами?

8. - Какие вещества называют оксидами?

9. - Какие вещества называются простыми?

Познакомиться с параграфом 36.заполнить таблицу

Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в периодах и группах

Формы существования химического элемента и их свойства		Изменения свойств	
		в главных подгруппах (сверху вниз)	в периодах (слева направо)
А Т О М Ы	Заряд ядра		
	Число энергетических уровней		
	Радиус атома		
	Восстановительные		

	свойства		
	Окислительные свойства		
	Высшая положительная степень окисления		
	Низшая степень окисления		
Прост. В - Ва	Металлические свойства		
	Неметаллические свойства		
Соединения э-ов	Характер химических свойств высшего оксида и высшего гидроксида		

Задание

A1. У атомов химического элемента углерода число электронов на внешнем энергетическом уровне равно:

1) 2; 2) 4; 3) 1; 4) 6

A2. Схема распределения электронов по уровням – 2,8,5 – соответствует химическому элементу, степень окисления которого в водородном и высшем кислородном соединении равна: 1) -5 и +3; 2) -2 и +6; 3) -1 и +7; 4) – 3 и +5

A3. В ряду оксидом N_2O , Al_2O_3 , P_2O_5 происходит изменение свойств: 1) от основных к кислотным; 2) от кислотных к основным; 3) от основных к амфотерным; 4) ото кислотных к амфотерным

A4. Высший оксид $Э_2O_5$ и летучее водородное соединение $ЭH_3$ имеют элементы:

1. Первой А группы; 2) третье А группы; 3) пятой А группы; 4) седьмой А группы.

Домашнее задание: учебник стр.268-270 просмотреть, стр. 271-272 № 1-10 решить