

*Тренировочный вариант
заданий для подготовки к
ГИА по химии*

*Работу выполнила
учащаяся 9в класса МАОУ СОШ № 18
Свистунова Дарья.
Руководитель: О.А. Муромцева*

Цель

- *Познакомить учащихся с заданиями по теме «Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева»;*
- *Проверить знания учащихся в ходе подготовки ОГЭ по химии;*
- *Выявить вопросы, которые вызывают у учащихся затруднения по данной теме.*

Инструкция

- *Чтобы ответить на вопрос наведите курсор мыши на вариант ответа, который вы выберете, и кликните на кружок, находящийся около ответа, левой кнопкой мыши.*
- *При неверном ответе кружок загорится красным цветом, а при правильном - зеленым*

*В каком ряду химические элементы
расположены в порядке усиления
неметаллических свойств?*

1) Si → S → Cl

2) S → O → Se

3) N → P → As

4) S → P → Si



***В каком ряду химические элементы
расположены в порядке усиления металлических
свойств?***

1) P → N → S

2) O → S → Se

3) I → Br → Cl

4) Be → B → C



*Элемент образует высший оксид состава RO_3 .
Формула его водного соединения:*

1) RH_2

2) RH_3

3) RH

4) RH_4



*В каком ряду химические элементы расположены в по
Усиления металлических свойств?*

1) Литий → натрий → калий

2) Кальций → магний → барий

3) Натрий → магний → алюминий

4) Кальций → калий → натрий



В каком ряду химические элементы расположены в порядке уменьшения числа валентных электронов?

- 1) Li, Be, B
- 2) C, Si, Ge
- 3) Ca, Mg, Be
- 4) S, P, C



*Наиболее сильными кислотными свойствами
обладает высший оксид:*

● 1) Углерода

● 2) Фосфора

● 3) Азота

● 4) Кремния



*Свойства оксидов в ряду $Al_2O_3 \rightarrow SiO_2 \rightarrow P_2O_5$
изменяются от:*

● 1) Амфотерных к кислотным

● 2) Основных к кислотным

● 3) Амфотерных к основным

● 4) Кислотных к основным



От кислотных к основным меняются свойства оксидов в ряду



В каком ряду химических элементов усиливаются неметаллические свойства соответствующих им простых веществ?

1) Алюминий → фосфор → хлор

2) Фтор → азот → углерод

3) Хлор → бром → иод

4) Кремний → сера → фосфор



Высший оксид состава ЭO_3 образует:



1) N



2) Ga



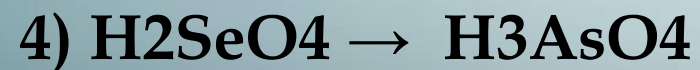
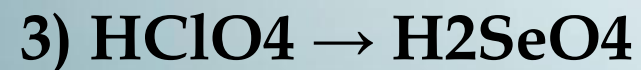
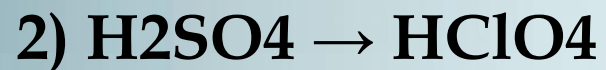
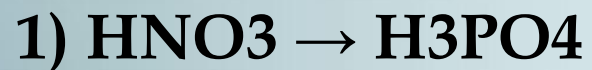
3) C



4) Se



*В порядке усиления кислотных свойств
расположены гидроксиды:*



*Наиболее сильной кислотой
среди приведенных ниже является:*

1) H_2SO_4

2) H_2SiO_3

3) HClO_4

4) HBrO_4



Элементом, высший оксид которого проявляет наиболее сильные кислотные свойства, является:

- 1) Углерод
- 2) Сера
- 3) Мышьяк
- 4) Алюминий



Неметаллические свойства наиболее выражены у вещества

● 1) Si

● 2) Ge

● 3) P

● 4) As



В ряду элементов Si - P - S сила кислот, соответствующих высшей степени окисления, меняется следующим образом:

- 1) Слабая, слабая, средняя
- 2) Сильная, слабая, средняя
- 3) Слабая, средняя, сильная
- 4) Средняя, слабая, сильная



Использованная литература и Интернет-ресурсы:

- *http://www.resolventa.ru/demo/him/demo_giahim.htm*
- *<https://ege.yandex.ru/chemistry-gia/>*
- *«Химия 8 класс О.С. Габриелян. Дрофа 2016»*
- *«Химия 9 класс О.С. Габриелян. Дрофа 2013»*

***Спасибо за
внимание***

