

Химия

8 класс

№	ФИО учителя	Должность	Электронная почта	WhatsApp
1.	Павлова Г.С.	Учитель химии	galinapavlova-nov@mail.ru	+79284381652

Дата	Тема	Домашнее задание	Ссылка на материалы для самостоятельного изучения
14.04	Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.	§49 выполнить задания № 1-4 (Приложение 1)	https://resh.edu.ru/subject/lesson/2053/main/ (Российская электронная школа)
17.04	Периодический закон Д.И.Менделеева. ПСХЭ (Периодическая система химических элементов (короткая форма): А- и Б-группы, периоды.	§50-51 выполнить задания № 5-8 (Приложение 1)	https://infourok.ru/videouroki/954 (Инфоурок) https://infourok.ru/videouroki/954 (инфоурок)
21.04	Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент — вид атома с одинаковым зарядом ядра. Расположение электронов по энергетическим уровням.	§52-53 выполнить задания № 9-12 (Приложение 1)	https://infourok.ru/videouroki/930 (инфоурок)
24.04	Современная формулировка П.З.(периодического закона) его значение. Научные достижения Д. И. Менделеева. Повторение и обобщение по теме «П.З. (периодический закон) и ПСХЭ (периодическая система химических элементов) Д. И. Менделеева. Строение атома»	§54 Повторить §49 – 54 выполнить задания № 13-16 (Приложение 1)	-
28.04	Контрольная работа 4 по теме «П.З.(периодический закон) и ПСХЭ (периодическая система химических элементов) Д. И. Менделеева. Строение атома»	Повторить §49 – 54, выполнить работу (Приложение 2)	-
08.05	Электроотрицательность химических элементов.	§55 выполнить задания № 17-19	https://infourok.ru/videouroki/883

		(Приложение 1)	
12.05	Ковалентная связь. Полярная и неполярная ковалентная связь. Ионная связь.	§56, выписать виды химической связи, выполнить задания № 20-22 (Приложение 1)	https://infourok.ru/videouroki/882
15.05	Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов.	§57, выписать определения, выполнить задания № 23-25 (Приложение 1)	https://infourok.ru/videouroki/889
19.05	Окислительно-восстановительные реакции.	§57 выполнить задания № 26-28 (Приложение 1)	https://infourok.ru/videouroki/927
22.05	Повторение и обобщение по теме «Строение вещества. Химическая связь».	Повторить §55 – 57 выполнить задания № 29-31 (Приложение 1)	-
26.05	Решение задач, изученных ранее типов.	§55 выполнить задания № 32-34 (Приложение 1)	-

Приложение 1

Домашнее задание на 14.04

1. Назовите следующие амфотерные оксиды:

- | | |
|-------------------------------------|-------------------------------------|
| а) ZnO, | б) BeO, |
| в) SnO, | г) PbO, |
| д) Al ₂ O ₃ , | е) Cr ₂ O ₃ , |
| ж) Sb ₂ O ₃ , | з) SnO ₂ . |

2. Какие из перечисленных металлов являются щелочными:

- а) Ca, б) Na, в) Cu, г) K, д) Li, е) Ag, ж) Fe, з) Rb

3. В ряду химических элементов: Se → S → O - происходит увеличение (усиление)

- 1) заряда ядер атомов 2) числа электронных слоёв в атомах
3) радиуса атомов 4) электроотрицательности
5) неметаллических свойств

4. Рассчитайте массовые доли элементов в карбонате лития.

Домашнее задание на 17.04

5. Укажите элемент, простое вещество которого является неметаллом

- 1) алюминий 2) водород 3) никель 4) хром

6. Металл, являющийся жидкостью при обычных условиях

- 1) ртуть 2) натрий 3) цинк 4) магний

7. Укажите, в каком периоде находятся следующие элементы, составьте их оксиды и назовите:

- а) He, б) В, в) S, г) Br, Д) Ag, е) Pb, ж) Ra.

8. Рассчитайте массовые доли элементов в сульфате натрия.

Домашнее задание на 21.04

9. Укажите, в какой группе и в какой подгруппе находятся следующие элементы:

- а) Fe, б) Na, в) F, г) Ar, Д) Hg, е) Al, ж) V, з) Sn.

10. Укажите, в каком периоде, в какой группе и в какой подгруппе находятся следующие элементы:

- а) C, б) Cl, в) Ca, г) Cu, д) W, е) I, ж) Al, з) Be.

11. Укажите максимальную валентность и напишите формулу высшего гидроксида (основания или кислоты) для следующих элементов и назовите их:

- а) Na, б) Mg, в) Вl, г) C, д) N, е) S, ж) Cl.

12. Рассчитайте массовые доли элементов в хлориде бария.

Домашнее задание на 24.04

13. Укажите заряд ядра атомов следующих элементов:

а) С, б) Mg, в) Cl, г) Fe, д) As.

14. Укажите число протонов в ядрах атомов следующих элементов:

а) Be, б) Na, в) S, г) Cu, д) Br.

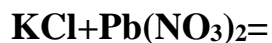
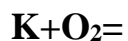
15. Укажите число электронов в атомах следующих элементов:

а) He, б) O, в) P, г) Cr, д) Kr.

16. Рассчитайте массовые доли элементов в нитрате магния.

Домашнее задание на 08.05

17. Допишите уравнения реакций:



18. Запишите распределение электронов по энергетическим уровням для:

K, C, Ne, Al

19. Рассчитайте массовые доли элементов в нитрате цинка.

Домашнее задание на 12.05

20. Допишите уравнения реакций:



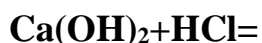
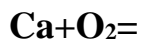
21. Запишите распределение электронов по энергетическим уровням для:

Be, Na, Si, O

22. Рассчитайте массовые доли элементов в сульфите калия.

Домашнее задание на 15.05

23. Допишите уравнения реакций:



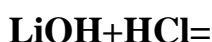
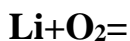
24. Запишите распределение электронов по энергетическим уровням для:



25. Рассчитайте массовые доли элементов в нитрате кальция.

Домашнее задание на 19.05

26. Допишите уравнения реакций:



27. Расставьте степени окисления для каждого элемента в соединениях:



28. Рассчитайте массовые доли элементов в бромиде магния.

Домашнее задание на 22.05

29. Какой объём водорода (н.у.) выделится при взаимодействии 6,5 г цинка с раствором соляной кислоты?

30. Вычислите массу и количество кислорода, прореагировавшего с медью, если образовалось 4г оксида меди (II).

31. Рассчитайте массовые доли элементов в нитрате бария.

Домашнее задание на 26.05

32. Расставьте степени окисления для каждого элемента в соединениях:



33. Какой объём водорода (н.у.) выделится при взаимодействии 5,4 г алюминия с раствором соляной кислоты?

34. Рассчитайте массовые доли элементов в сульфиде алюминия.

Приложение 2

Контрольная работа №4

По теме «П.3.(периодический закон) и ПСХЭ (периодическая система химических элементов) Д. И. Менделеева. Строение атома»

1. Число электронов во внешнем электронном слое атома, ядро которого содержит 10 протонов, равно.....

2. Какой элемент 4 периода содержит 45 нейтронов?

3. Запишите символы химических элементов, число электронов которых:
а) 5, б) 13, в) 21, г) 9, д) 18, е) 16, ж) 30

4. Для атома фосфора запишите распределение электронов по энергетическим уровням.

Для выполнения задания 4-5 используйте следующий ряд химических элементов: Zn, Mg, Al, Ca, Na

4. Выберите три элемента находящихся в одной группе и расположите их в порядке возрастания радиуса атома, запишите их в правильной последовательности.

5. Выберите три элемента находящихся в одном периоде и расположите их в порядке убывания основных свойств, запишите их в правильной последовательности.

6. Выберите формулы гидроксидов и назовите их:

