

# ЗАЧЕТНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ

11 КЛАСС

1 ПОЛУГОДИЕ

**Задание 1.** Повторить знаки химических элементов, перечертить и заполнить таблицу

№	Название	Знак	Произношение	Металл или неметалл
1.	водород			
2.	кислород			
3.	углерод			
4.	алюминий			
5.	азот			
6.	золото			
7.	серебро			
8.	сера			
9.	магний			
10.	марганец			
11.	железо			
12.	медь			
13.	фтор			
14.	хлор			
15.	йод			
16.	литий			
17.	натрий			
18.	калий			
19.	кальций			
20.	цинк			
21.	фосфор			
22.	кремний			
23.	бром			
24.	барий			
25.	ртуть			

**Задание 2.** Повторить строение Периодической системы химических элементов и дать характеристику по плану элементам: **хлор и галлий**

## План характеристики элемента

- положение в ПСХЭ
  - порядковый номер
  - период
  - группа
  - подгруппа
- строение атома
  - число протонов, электронов, нейтронов
  - число энергетических уровней
  - число электронов на последнем уровне
  - схема атома
  - электронная формула
  - схема энергетических уровней
  - степень окисления (высшая, низшая)

- 3) характер простого вещества
- 4) оксид, его характер, свойства
- 5) гидроксид, его характер
- 6) генетический ряд

Задание 3. а) Изучить таблицу, перечертить в тетрадь

Таблица. Типы химической связи и их основные отличительные признаки.

Химическая связь	Связываемые атомы	Процесс в электронной оболочке	Образующиеся частицы	Кристаллическая решетка	Характер вещества	Примеры
Ионная	Атом металла и атом неметалла	Переход валентных электронов	Положительные и отрицательные ионы	Ионная	Солеобразный	NaCl, CaO, NaOH
Ковалентная	Атомы неметаллов (реже-атомы металлов)	Образование общих электронных пар, заполнение молекулярных орбиталей	Молекулы	Молекулярная	Летучий или нелетучий	Br <sub>2</sub> , CO <sub>2</sub> , C <sub>6</sub> H <sub>6</sub>
			-----	Атомная	Алмазоподобный	Алмаз
Металлическая	Атомы металлов	Отдача валентных электронов	Положительные ионы и электронный газ	Металлическая	Металлическая	Металлы и сплавы

б) Перечертить и заполнить таблицу по образцу:

Формула вещества	Название вещества	Связываемые атомы	Химическая связь	Тип кристаллической решетки
H <sub>2</sub> O	Оксид водорода (вода)	Атомы неметаллов	Ковалентная	Молекулярная
Zn				
ZnCl <sub>2</sub>				
ZnSO <sub>4</sub>				
C				
SO <sub>2</sub>				