

Согласовано:
на заседании НМС
Протокол №1 от
«29» 08. 2019г.
зам. дир. по НМР
А.Н. Атаева
А.Н. Атаева



**КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА по химии для учащихся 9 класса
по теме: "Металлы".
Вариант №1**

ЧАСТЬ А. Тестовые задания с выбором ответа.

- (2 балла). Электронная формула атома лития:
А. $1S^2 2S^2$. Б. $1S^2 2S^1$. В. $1S^2 2S^2 2p^1$. Г. $1S^2 2S^2 2p^6 3S^1$.
- (2 балла). Электронная формула внешнего энергетического уровня атомов щелочных металлов:
А. ns^1 . Б. ns^2 . В. $ns^2 np^1$. Г. $ns^2 np^2$.
- (2 балла). Вид химической связи в простом веществе натрия:
А. Ионная Б. Ковалентная полярная
В. Ковалентная неполярная Г. Металлическая
- (2 балла). Простое вещество с наиболее ярко выраженными металлическими свойствами:
А. Алюминий. Б. Бор. В. Галлий. Г. Индий.
- (2 балла). Радиус атомов элементов главной подгруппы с увеличением заряда ядра:
А. Изменяется периодически. Б. Не изменяется.
В. Увеличивается. Г. Уменьшается.
- (2 балла). Атом кальция отличается от иона кальция:
А. Зарядом ядра. В. Числом протонов. Г. Числом нейтронов.
Б. Числом электронов на внешнем энергетическом уровне.
- (2 балла). Наиболее энергично реагирует с водой:
А. Барий. Б. Кальций. В. Магний. Г. Стронций.
- (2 балла). С соляной кислотой не взаимодействует:
А. Алюминий. Б. Магний. В. Серебро. Г. Цинк.

ЧАСТЬ В.

- Дать определение сплавам, их классификация и свойства. Важнейшие сплавы и их значение в жизни общества. \4 б.\