28.03.20г. Обобщение и повторение по теме Строение атома. Периодический закон. Строение вещества.

Задание:

1. Используя материал учебника и лекций повторить следующие темы: Строение атома. Периодический закон. Строение вещества.
2. Выполнить задания теста в тетрадях для лекций:

1.На данном рисунке изображена модель атома



1) хлора

2) азота

3) магния

4) фтора

2. Неметаллические свойства простых веществ усиливаются в ряду

1) фосфор → кремний → алюминий

2) фтор → хлор → бром

3) селен → сера → кислород

4) азот → фосфор → мышьяк

3. Какой вид химической связи в оксиде хлора(VII)?

1) ковалентная полярная

2) ионная

3) ковалентная неполярная

4) металлическая

 3. Названия только простых веществ записаны в ряду:

1) оксид магния, оксид серы(IV)

2) углекислый газ, угарный газ

3) железо, аммиак

4) алмаз, графит

4. При нагревании гидроксид меди(II) всту¬па¬ет в реакцию

1) соединения

2) замещения

3) разложения

4) горения

5.Пять электронов находятся во внешнем электронном слое атома

1) бора

2) стронция

3) фосфора

 4) неона

 6. Номер пе­ри­о­да в Пе­ри­о­ди­че­ской си­сте­ме хи­ми­че­ских эле­мен­тов Д. И. Мен­де­ле­е­ва равен числу

1) элек­тро­нов в атоме

2) элек­тро­нов во внеш­нем слое атомов

3) не­до­ста­ю­щих элек­тро­нов до за­вер­ше­ния элек­трон­но­го слоя

4) количество энергетических уровней

7. Ковалентная не­по­ляр­ная связь об­ра­зу­ет­ся между ато­мом хлора и атомом

1) углерода

2) калия

3) водорода

4) хлора

8.Среди химических элементов углерод-азот-кислород

1) наименьший радиус имеет атом углерода

2) наибольшую электроотрицательность имеет кислород

3) только у углерода высшая степень окисления равна номеру группы

4) отрицательную степень окисления может иметь только кислород

5) углерод и азот образуют высшие оксиды с кислотными свойствами