На двойном листочке в клеточку, не разворачивать

Отступить сверху и слева направо 10 клеток

10

*Семестровая контрольная работа*

*за II семестр*

*по химии*

*ученика(-цы) 7-А(Б) класса*

*ГОУ ЛНР « Ясеновская гимназия им.Ю.В.Стеценко»*

*г.Ровенек*

*Ф.И. ( в Родительном падеже)*

Прежде чем приступить к выполнению контрольной работы, пожалуйста, повторите материал.

Далее развернуть листочек

Писать

*Четвертое мая*

*1 вариант*

И приступаем к выполнению к.р.

1. Охарактеризуйте качественный и количественный состав вещества по формуле:

А) NH3

Б) СаSO4

В) 5 S8

Г) Na2CO3

1. Вычислите относительные молекулярные массы (Мг) веществ, формулы которых: S02, С2Н6, NH3, NaOH, Na2O, Cu(OH)2.,H2CO3 , KO2, Mg(OH)2

3. Вычислите массовую долю каждого элемента в следующих соединениях: а) С2Н6; б) СН4. Какая из них богаче на Водород?

4. Определите валентность элементов в соединениях с водородом (Н), зная, что он у них одновалентный: СН4, Н20, NH3, Н2S, НВг, Н3Р, Н4Sі.

5. стр. 68 учебника № 5 ( начинать с 11 формулы F2O и до конца)

6. стр. 69 учебника № 9 (а, б,в,д)

7. стр. 69 № 11( а,б,в,г)