**Графический диктант.**

 **Тема «Металлы». 9 класс.**

*1.Вариант - натрий. 2.Вариант – кальций. 3.Вариант – алюминий*.

Соотнесите предложенные утверждения и характеристику металла вашего варианта.

1.Атом этого металла относится к s- элементам.

2.Атом этого металла относится к р- элементам.

3.Это вещество обладает металлическим блеском.

4.В строении атома данный металл имеет 3 наружных электрона.

5. В строении атома данный металл имеет 2 наружных электрона.

6. В строении атома данный металл имеет 1 наружный электрон.

7.Этот металл относится к щелочно – земельным металлам.

8.Этот металл относится к амфотерным металлам.

9. Этот металл относится к щелочным металлам.

10.Этот металл входит в формулу поваренной соли.

11.Этот металл встречается в природе только в виде соединений.

12. Этот металл занимает 3 место по распространённости в земной коре.

13.Этот металл можно получить электролизом расплава поваренной соли.

14.Этот металл называют «крылатым».

15.Этот металл обладает физическими свойствами: мягкий, легкоплавкий, легко режется ножом.

16.Соединения этого металла обеспечивают жесткость воды.

17.Этот металл является сильным восстановителем в ОВР.

18.Этот металл получают электрохимическим методом из бокситов.

19.Этот металл активно взаимодействует с водой, образуя водород.

20.Этот металл покрыт защитной оксидной пленкой, что делает его очень стойким к действию окислителей.

21. Этот металл очень пластичен, легко вытягивается в проволоку и фольгу.

22.Этот металл используется в производстве чугуна и стали.

23.В середине 19 века стоимость этого металла почти в 300 раз была дороже стоимости серебра.

24. Этот металл применяется в качестве теплоносителя в ядерных реакциях и в фотоэлементах.

25.Этот металл может образовывать пероксиды.

26.Металл хранят под слоем керосина, вследствие его высокой активности.

27. Этот металл входит в состав мела, мрамора, гипса.

28.Наиболее известный сплав этого металла называется дюралюминий.

29. Этот металл является хорошим комплексообразователем.