**Задание:**

1. **Выполнить упражнения**
2. **Фото конспекта отправить на почту А.П. Лескову до 9.12.20**

***Упражнения по теме «Неорганические соединения»***

1. Дайте названия веществам, формулы которых записаны ниже:

а) Al2O3, MgO, Ag2O;

б) P2O5, SO3, N2O;

в) СaCl2, NaI, PbS, AlF3, Cu2S, FeBr3;

2. По названиям веществ составьте их формулы: оксид алюминия, оксид марганца (IV), оксид меди (I), оксид углерода (IV), оксид серы (VI), оксид магния, оксид азота (IV), сульфид алюминия, хлорид аммония, нитрид лития, фторид цинка, нитрат натрия, сульфат калия, карбонат лития, фосфат бария, сульфат железа (III).

3. Приведите примеры кислот: а) бескислородных; б) кислородсодержащих.

4. Приведите примеры кислот: а) одноосновных; б) двухосновных; в) трехосновных.

5. Какие из указанных соединений будут попарно взаимодействовать: P2O5, NaOH, ZnO, AgNO3, Na2CO3, KCl, Cr(OH)3, H2SO4? Составьте уравнения реакций.

6. Составьте уравнения, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

а) Fe(OH)3 → Fe2O3 → Fe → FeCl3 → Fe(NO3)3

б) P → P2O5 → H3PO4 → Ca3(PO4)2 → Ca(H2PO4)2 → Ca3(PO4)2

в) Cu(OH)2 → CuO → Cu → CuSO4 → Cu(NO3)2