1. Среди перечисленных веществ кислой является

а) CaO б) $Ca(OH)_2$ в) H_2 г) H_2CO_3

2. Вещество в котором степень окисления серы равна -2 имеет формулу?

а) H_2SO_4 б) S в) HgS г) SO_2

3. С гидроксидом натрия реагирует

а) Li_2O б) CaO в) $Ca(OH)_2$ г) HNO_3

4. Какой из элементов образует основный оксид?

а) алюминий б) сера в) кальций г) углерод

5. Относительная молекулярная масса гидроксида магния равна

а) 48 б) 32 в) 58 г) 40

6. Атом химического элемента, ядро которого содержит 33 протона - это:

а) мышьяк б) медь в) цинк г) криптон

7. Шесть электронных слоев (энергетических уровней) имеет атом:

а) рубидий б) селен в) хром г) барий

8. Соединением с ковалентным полярным типом связи является:

а) водород б) азот в) оксид серы (IV) г) хлорид кальция

9. Электронную формулу $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ имеет атом

а) Mg б) B в) Na г) K

10. Два электрона на внешнем уровне имеет атома

а) Li б) Ca в) S г) Fe

LIVEWORKSHEETS