

1) Составьте формулы по валентности:

IV II I I II VI III II V III VII
SO , FeCl , HgO , CuO , SO , MgN , MnO , NO , PO , MnO

2) Определите валентность элементов по формулам:

CH₄, Na₂S, NO, Cl₂O₅, NO₂, Cu₂O, Li₃N, SiO₂, K₃PO₄, Ba(NO₃)₂

3) Решите задачи: а) Вычислите массу образца меди (Cu), в котором содержится $6 \cdot 10^{24}$ атомов

б) Найдите количество молекул в воде (H₂O), масса которой 180 граммов

4) Внимательно прочитайте параграф 17 в учебнике (стр.60-62) и письменно ответьте на следующие вопросы:

- 1) Что такое химическая реакция?
- 2) Каковы признаки протекания химической реакции?
- 3) Какие реакции называются экзотермическими? Эндотермическими?
- 4) Что такое тепловой эффект химической реакции?

5) Прочитайте параграф 18 в учебнике (стр. 62 – 65) и сформулируйте закон сохранения массы веществ. Ответьте на вопросы:

Кем и когда был открыт закон сохранения массы?

Какие опыты могут подтвердить правильность этого закона?

Ответы присылать в виде сохраненных файлов до начала учебных занятий по адресу elkas590@yandex.ru

Прошу не забыть про задания олимпиады! Решения также можно присылать по этому адресу