**1**

от атомных масс

**2**

H3PO4

**3**

горения/окисления

**4**

находятся в периодической зависимости

**5**

Составьте уравнение химической реакции, расставьте коэффициенты и назовите продукты реакции

**6**

100 г соли

**7**

При выпаривании 30 г раствора получили 9 г соли.

**8**

взаимодействия с водой

**9**

следующих веществ:

**10**

разложения

**11**

карбоната кальция, гидроксида меди (II), оксида ртути HgO.

**12**

В 400 г воды растворили

**13**

лития, кальция, оксида серы (IV).

**14**

Свойства химических

**15**

Укажите названия веществ, образующихся в результате реакции.

**16**

Составьте уравнения реакций

**17**

Решите задачу.

**18**

+ NaOH

**19**

Рассчитайте массовую долю растворенного вещества

**20**

50 г соли

**21**

**→**

**22**

H2SO4

**23**

этих элементов

**24**

Ответ запишите в %.

**25**

H2O + …

**26**

Запишите формулировку ПЗХЭ

Д.И. Менделеева

**27**

воды,

гидроксида железа (III),

оксида ртути HgO.