

## Завдання до самостійної роботи 1.2

- Скільки грамів води утвориться із 3 г водню і 12 г кисню? яка речовина взята в надлишок?
- Написати електронно-графічну схему атома Йоду, Аргентуму.
- Складіть електронну формулу елемента з порядковим номером 41. Скільки неспарених електронів має атом цього елемента?
- Визначити простішу формулу оксиду сірки, якщо відомо, що масова частка сірки в цьому оксиді складає 40%.
- Вирахувати молярну масу газу, якщо 200 см<sup>3</sup> цього газу за температурою 17 С і тиску 78кПа мають масу 0,125 г.
- До складу речовини входить 34,59% Натрію, 23,31% Фосфору і 42,10% Оксигену. Визначте молекулярну формулу цієї сполуки.
- Визначити об'єм 20 еквівалентів водню за н.у.
- Обчисліть масу 80 молекул натрій силікату в грамах та атомних одиницях маси.