

§ 48. Фосфор(V) оксид і фосфатні кислоти

Додаткові завдання до параграфа

Завдання для засвоєння матеріалу

48.1. Складіть формули середньої і двох кислих ортофосфатів Алюмінію.

48.2. Складіть рівняння реакцій взаємодії ортофосфатної кислоти з: а) металом; б) основним оксидом; в) основою; г) сіллю.

Комплексні завдання

48.3. Із фосфор(V) оксиду масою 42,60 г одержано ортофосфатну кислоту масою 55,86 г. Обчисліть відносний вихід продукту реакції.

48.4. У кисні спалили червоний фосфор масою 9,3 г. Обчисліть масу розчину ортофосфатної кислоти з масовою часткою кислоти 24,5 %, що можна виготовити, використовуючи продукт згоряння.

Завдання з розвитку критичного мислення

48.5. Фосфор(V) оксид використовують у лабораторії як осушувач. На якій властивості це ґрунтується? Який з наведених газів — азот, водень, амоніак, вуглекислий газ — не можна осушувати в такий спосіб?