

- 4.105.** Масова частка Оксигену в оксиді елемента А становить 28,57%. Визначте цей елемент, якщо він утворює з Гідрогеном сполуку складу AH_2 . Вкажіть його порядковий номер.
- 4.106.** Невідомий елемент Е утворює з Гідрогеном сполуку складу EH_3 , масова частка Гідрогену в якій становить 8,82%. Визначте молярну масу вищого оксиду цього елемента.
- 4.107.** Елемент Е, вищий оксид якого має формулу E_2O_7 , утворює з Гідрогеном газувату сполуку, масова частка Гідрогену в якій становить 2,74%. Вкажіть протонне число елемента Е.
- 4.108.** Елемент, що міститься в I групі періодичної системи, утворює сполуку з Нітрогеном, у якій масова частка його становить 89,31%. Визначте молярну масу оксиду цього елемента.
- 4.102.** Масова частка Оксигену в оксиді елемента А становить 28,57%. Визначте цей елемент і його відносну атомну масу, якщо він утворює з Гідрогеном сполуку складу AH_2 .
- 4.103.** Елемент, вищий оксид якого відповідає формулі E_2O_5 , утворює з Гідрогеном ковалентну сполуку, масова частка Гідрогену в якій становить 3,85%. Визначте відносну молекулярну масу вищого оксиду елемента Е.
- 4.104.** Невідомий елемент утворює з Гідрогеном газувату сполуку, масова частка Гідрогену в якій становить 12,5%. Визначте цей елемент, якщо відомо, що він міститься в головній підгрупі IV групи періодичної системи. Вкажіть його протонне число.