

## ЭТАП “РАЗЛІКОВЫЯ ЗАДАЧЫ”

Узровень 2

1 Разлічыце масу 10 % раствора гідраксиду натрыю, які спатрэбіцца для нейтралізацыі  $8,96 \text{ дм}^3$  хлоравадароду? *Адказ: 160 г.*

2 Які аб’ём (н.у.) вуглякіслага газу можна атрымаць раскладаннем 1 кг вапняку, які змяшчае 20 % прымясей? *Адказ:  $179,2 \text{ дм}^3$ .*

3 Вылічыце масу хларыду амонію, які атрымаецца пры ўзаемадзеянні 8 г хлоравадароду з 3 г аміяку? *Адказ: 9,44 г.*

4 Выхад рэакцыі акіслення аксиду серы (IV) і аксиду серы (VI) складае 60 % ад тэарэтычна магчымага. Колькі кг аксиду серы (VI) можна атрымаць акісленнем  $1 \text{ м}^3$  аксиду серы (IV)? *Адказ: 2,143 кг.*

5 Разлічыце масу асідку, які ўтвараецца пры прапусканні  $11,2 \text{ дм}^3$  вуглякіслага газу праз 900 г 10 % раствора гідраксиду барыю? *Адказ: 98,5 г.*