

ЭТАП “РАЗЛІКОВЫЯ ЗАДАЧЫ”

Узровень 3

1 Нейкую колькасць хлору растварылі ў 150 мл вады, пасля заканчэння рэакцыі з раствору выдзялілася $1,12 \text{ дм}^3$ кіслароду(н.у.). Чаму роўна масавая доля рэчыва ў застаўшымся раствору? **Адказ:** 4,69%.

2 Праз 50 г 10 % раствору гідраксиду натрыю прапусцілі $1,8 \text{ дм}^3$ серавадароду. Якія солі і ў якой колькасці атрымаліся пры гэтым? **Адказ:** 0,035 моль NaHS ; 0,045 моль Na_2S .

3 Пры ўзаемадзеянні вугляроду з канцэнтраванай сернай кіслатой ($w = 90 \%$) выдзялілася $13,44 \text{ дм}^3$ сумесі двух газаў(н.у.). Разлічыце масу 90 % сернай кіслаты, якая ўступіла ў рэакцыю. **Адказ:** 43,6 г.

4 Ам'як аб'ёмам $7,84 \text{ дм}^3$ (н.у.) падвергнулі каталітычнаму акісленню і далейшаму ператварэнню ў азотную кіслату. Атрымалі раствор азотнай кіслаты масай 200 г. Лічачы выхад кіслаты роўным 40 % ад тэарэтычна магчымага, вызначыце яе масавую долю ў раствору? **Адказ:** 4,41 %.

5 Сумесь крэмнію і вугалю масай 20 г апрацавалі лішкам канцэнтраванага раствору шчолачы. У выніку рэакцыі выдзяліўся газ аб'ёмам $13,44 \text{ дм}^3$ (н.у.). Вызначыце масавую долю крэмнію ў зыходнай сумесі. **Адказ:** 42 %.