

Карбонові кислоти.

Завдання

1. Густина парів одноосновної карбонової кислоти за воднем становить 37. Яку масу калій гідроксиду з масовою часткою лугу 20% витратиться на нейтралізацію 22,2 г цієї кислоти
2. Для повної нейтралізації 33,3 г насиченої одноосновної карбонової кислоти витратили 0,45 моль калій гідроксиду. Визначте формулу кислоти та назвіть її за систематичною та тривіальною номенклатурою
3. Який об'єм газу виділиться, якщо 3,8 г магнію помістити в розчин оцтової кислоти.
4. Складіть рівняння реакції
 - ❖ кальцій карбонат кальцій оксид кальцій карбід ацетилен етен етанол етаналь
 - етанова кислота цинк ацетат
 - ❖ вуглець метан бромометан метанол
 - метаналь мурашина кислота

Розчини

Конверт Пірсона

1. Яку масу розчинів етанової кислоти з масовими частками розчиненої речовини 70% та 40% необхідно взяти для приготування розчину

масою 150 г з масовою часткою розчиненої речовини 50%

2. Визначте маси розчинів з масовою часткою оцтової кислоти 10% та 90%, необхідні для приготування 160 г розчину з масовою часткою кислоти 30%
- 3.