Растворы

9 класс

1. Соотнесите обозначения с названиями:

w	МОЛЯРНАЯ КОНЦЕНТРАЦИЯ
m	ХИМИЧЕСКОЕ КОЛИЧЕСТВО
c	МАССОВАЯ ДОЛЯ ВЕЩЕСТВА
n	МАССА ВЕЩЕСТВА

2. Заполните таблицу:

РАСТВОРИМЫЕ	НЕРАСТВОРИМЫЕ

NaCl $Fe(NO_3)_3$ $BaSO_4$ AgCl $ZnCl_2$ $CaCO_3$ K_3PO_4 H_2SiO_3

3. Укажите утверждения, которые относятся к понятию раствор:

а) однородная, устойчивая система, состоящая из двух или большего числа компонентов;

б) состоит из растворителя и растворенного вещества;

в) бывает только жидким;

4. Какую массу воды необходимо добавить к 20 г глюкозы для получения 10%-го раствора глюкозы?

Ответ:

5. Рассчитайте массу воды (г), которую необходимо добавить к раствору гидроксида калия массой 200 г с массовой долей растворенного вещества 12% для приготовления раствора с массовой долей гидроксида калия 5%

Ответ:

учитель химии Сидоренко А.М.

LIVEWORKSHEETS