

Растворы

9 класс



1. Соотнесите обозначения с названиями:

W

m

c

n

МОЛЯРНАЯ
КОНЦЕНТРАЦИЯ

ХИМИЧЕСКОЕ
КОЛИЧЕСТВО

МАССОВАЯ ДОЛЯ
ВЕЩЕСТВА

МАССА
ВЕЩЕСТВА

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;

2. Заполните таблицу:

РАСТВОРИМЫЕ	НЕРАСТВОРИМЫЕ

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

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.