



ХРАНИТЕЛНИ СТОЙНОСТИ	100 ml
Енерг. стойност	47 kcal/197 kJ
Мазнини	0,0 g
- наситени мастни киселини	0,0 g
Въглехидрати	11,7 g
- захари	9,3 g
Хранит. влакнини	2,4 g
Белтъци	0,9 g
Сол	0,0 g

ПРИЛОЖЕНИЕ 2

Химия

9. клас

n

Лаборатория 1

Лаборатория 1

Лаборатория 2

Лаборатория 2

Лаборатория 3

Лаборатория 3

Лаборатория 4

Лаборатория 4

Лаборатория 5

Лаборатория 5

Лаборатория 6

Лаборатория 6

Лаборатория 7

Лаборатория 7

Лаборатория 8

Лаборатория 8

Лаборатория 9

Лаборатория 9





Лаборатория 1	$c = 0.2 \text{ mol/L}, V = 200 \text{ mL}, n = ?$
Лаборатория 2	$n = 0.3 \text{ mol}, V = 200 \text{ mL}, c = ?$
Лаборатория 3	$c = 0.5 \text{ mol/L}, n = 5 \text{ mol}, V = ?$
Лаборатория 4	$c = 0.4 \text{ mol/L}, V = 350 \text{ mL}, n = ?$
Лаборатория 5	$n = 0.7 \text{ mol}, V = 800 \text{ mL}, c = ?$
Лаборатория 6	$c = 0.9 \text{ mol/L}, n = 9 \text{ mol}, V = ?$
Лаборатория 7	$c = 0.6 \text{ mol/L}, V = 400 \text{ mL}, n = ?$
Лаборатория 8	$n = 1.2 \text{ mol}, V = 500 \text{ mL}, c = ?$
Лаборатория 9	$c = 0.75 \text{ mol/L}, n = 3 \text{ mol}, V = ?$



Лаборатория 1	$c = 0.2 \text{ mol/L}, V = 200 \text{ mL}, n = ?$
Лаборатория 2	$n = 0.3 \text{ mol}, V = 200 \text{ mL}, c = ?$
Лаборатория 3	$c = 0.5 \text{ mol/L}, n = 5 \text{ mol}, V = ?$
Лаборатория 4	$c = 0.4 \text{ mol/L}, V = 350 \text{ mL}, n = ?$
Лаборатория 5	$n = 0.7 \text{ mol}, V = 800 \text{ mL}, c = ?$
Лаборатория 6	$c = 0.9 \text{ mol/L}, n = 9 \text{ mol}, V = ?$
Лаборатория 7	$c = 0.6 \text{ mol/L}, V = 400 \text{ mL}, n = ?$
Лаборатория 8	$n = 1.2 \text{ mol}, V = 500 \text{ mL}, c = ?$
Лаборатория 9	$c = 0.75 \text{ mol/L}, n = 3 \text{ mol}, V = ?$

Лаборатория 1	$c = 0.2 \text{ mol/L}, V = 200 \text{ mL}, n = ?$
Лаборатория 2	$n = 0.3 \text{ mol}, V = 200 \text{ mL}, c = ?$
Лаборатория 3	$c = 0.5 \text{ mol/L}, n = 5 \text{ mol}, V = ?$
Лаборатория 4	$c = 0.4 \text{ mol/L}, V = 350 \text{ mL}, n = ?$
Лаборатория 5	$n = 0.7 \text{ mol}, V = 800 \text{ mL}, c = ?$
Лаборатория 6	$c = 0.9 \text{ mol/L}, n = 9 \text{ mol}, V = ?$
Лаборатория 7	$c = 0.6 \text{ mol/L}, V = 400 \text{ mL}, n = ?$
Лаборатория 8	$n = 1.2 \text{ mol}, V = 500 \text{ mL}, c = ?$
Лаборатория 9	$c = 0.75 \text{ mol/L}, n = 3 \text{ mol}, V = ?$



Молна концентрация

Какво ще знам и мога?

- Определям мерните единици на молна концентрация.
- Създавам диаграми разкриваща връзката между количество вещество, молна концентрация и обем на разтвора.
- Решавам задачи за пресмятане на молна маса и количество вещество.

Основи понятия към урока:

- Молна концентрация - отношението на количеството разтворено вещество n (A) към обема на разтвора V се нарича молна концентрация и се бележи със c . Измерва се в mol/L.

Задача 1

Каква е формулата за пресмятане на молна концентрация, ако знаете, че нейните мерни единици са mol/L?

Задача 2

Представете връзките между n (количество вещество), V (обем), c (концентрация) като съставите жива диаграма.

Използвайте формулата: $c = \frac{n}{V}$

Задача 3

Открийте неизвестният параметър.

Задача 4

Измислете задача с молна концентрация, която вашият съученик да реши. В задачата трябва да са известни две от трите величини:

- молна концентрация
- обем на разтвора
- количество вещество

Пример: Пресметнете концентрацията на разтвор на готварска сол, ако в 200 mL вода са разтворени 5 mol NaCl.

Рефлексия към урока:

Днес научих, че молна концентрация е

и това е важно, защото

.....