

Lý thuyết



Câu 1: Định nghĩa nồng

độ dung dịch:

Hãy điền vào chỗ trống:

Nồng độ dung dịch được

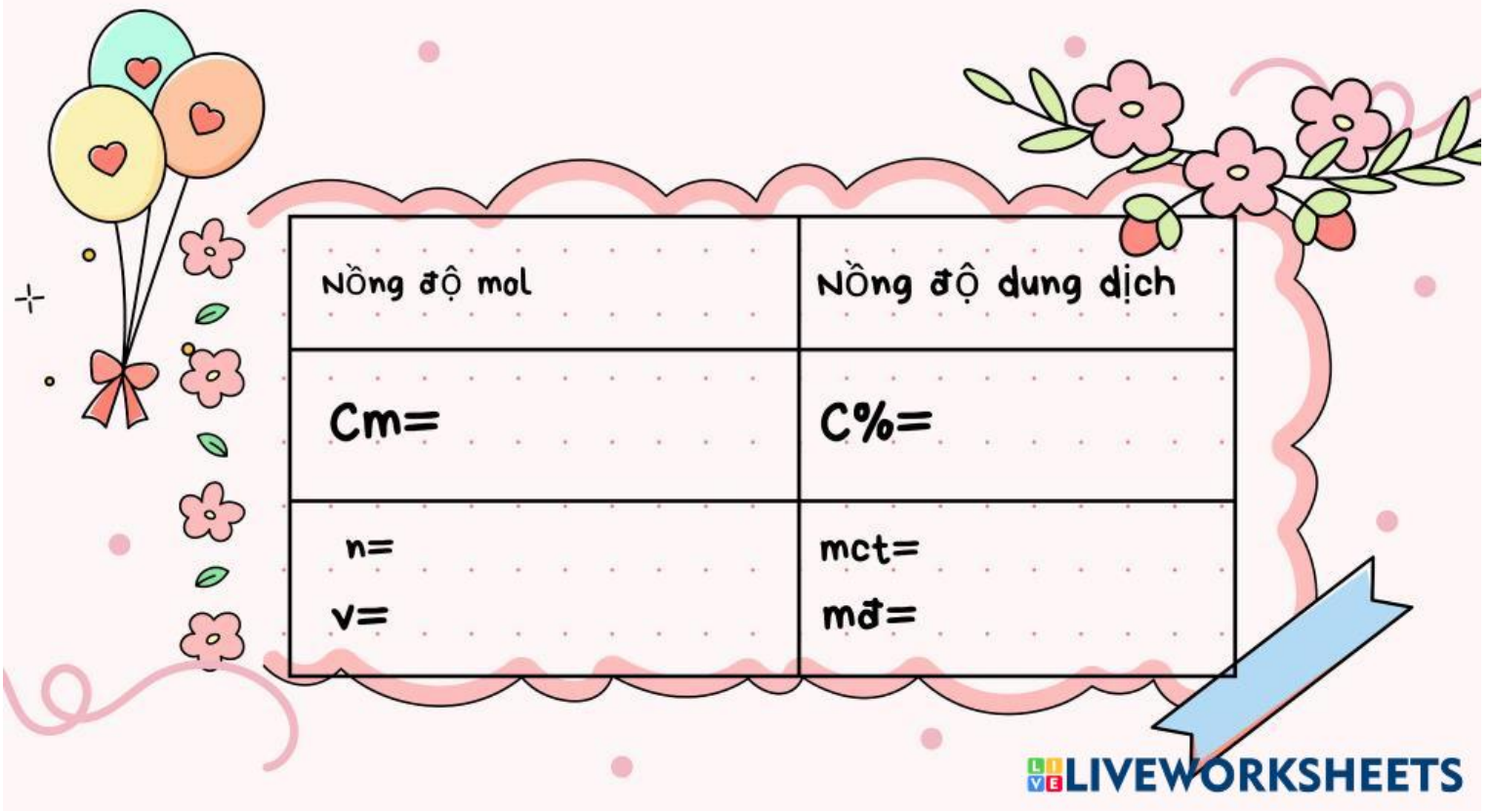
định nghĩa là

_____ của chất

tan trong một thể tích

dung dịch.





Nồng độ mol	Nồng độ dung dịch
$C_m =$	$C\% =$
$n =$ $V =$	$m_{ct} =$ $m_{dd} =$



 **LIVEWORKSHEETS**

Tính toán



Bài tập 1:

Hòa tan 10 gam muối ăn (NaCl) vào 90 gam nước. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch muối ăn. Nồng độ phần trăm là:

-----%

Bài tập 2:

Một dung dịch đường có 15 gam đường hòa tan trong 85 gam nước. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch đường. Nồng độ phần trăm là: -----%



Thực tế

Bài tập 3:

Một bác nông dân muốn pha chế 200 mL dung dịch muối với nồng độ 5%. Hãy tính khối lượng muối cần thiết. Khối lượng muối cần thiết là: ----- gam

Thí nghiệm

Thí nghiệm 1:

- Hãy chọn nồng độ dung dịch (1%, 5%, 10%) và quan sát sự thay đổi màu sắc của dung dịch.
- Ghi lại nhận xét của bạn về sự khác biệt giữa các nồng độ.

Câu hỏi: Nhận xét của bạn là: