



TRƯỜNG THCS TRƯƠNG CÔNG ĐỊNH
NHÓM HÓA HỌC

Chủ đề:

NGUYÊN TỬ - NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

(Online)





Bột mì

Bánh nướng



Bơ

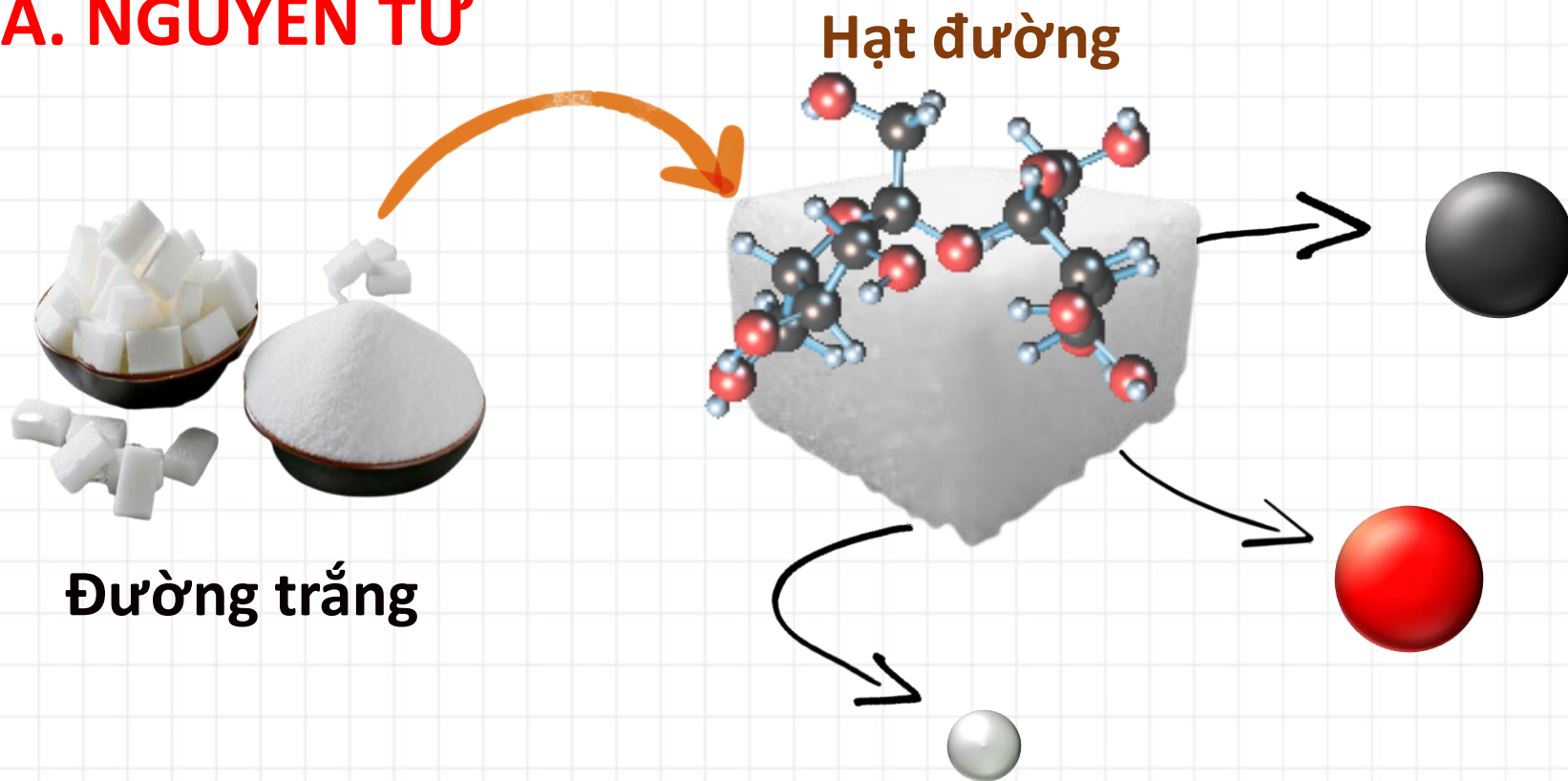


Đường trắng



Bột nở

A. NGUYÊN TỬ



Có cái gì trong
hạt đường nhỉ?



I. Nguyên tử là gì?

- Nguyên tử là những hạt vô cùng nhỏ và trung hòa về điện

A. NGUYÊN TỬ

II. Nguyên tử có cấu tạo như thế nào?

- Gồm 2 phần là hạt nhân và lớp vỏ.

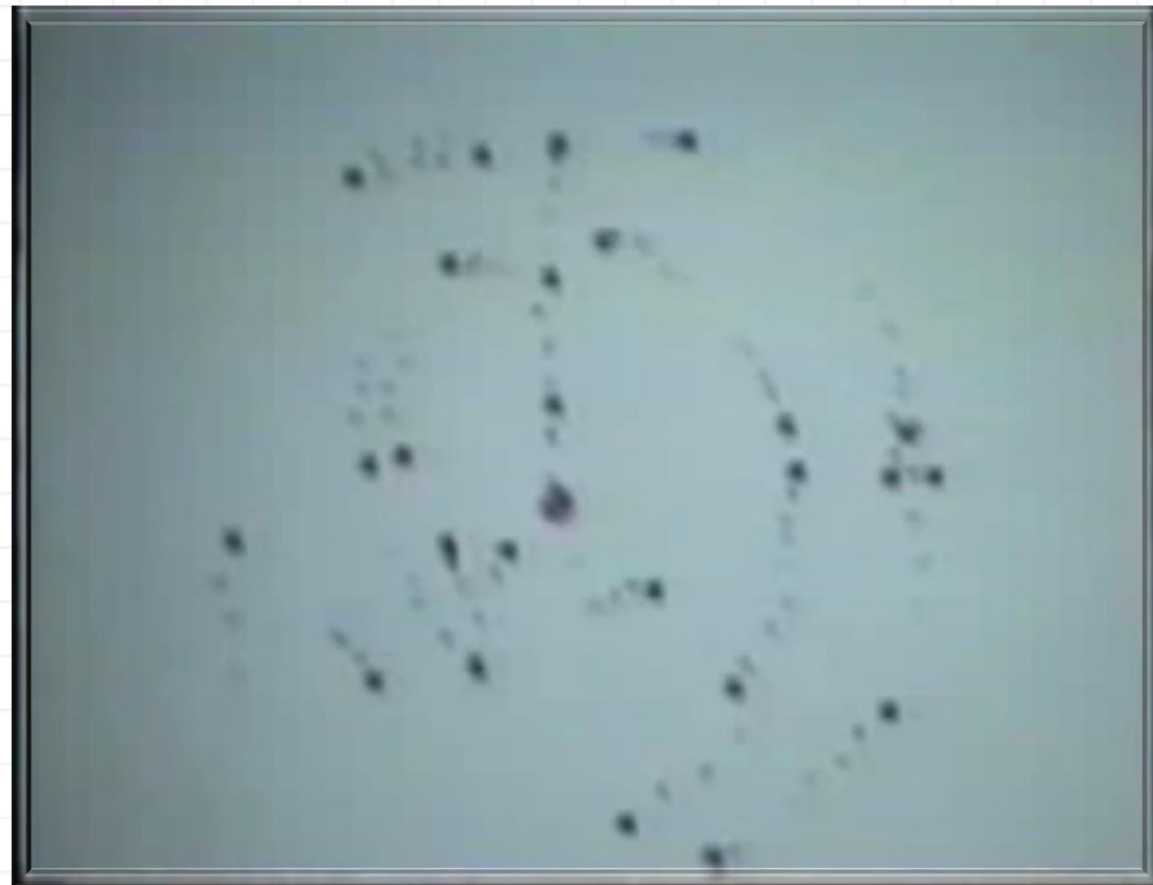
❖ Hạt nhân nguyên tử:

- Mang điện tích dương, nằm ở giữa.
- Gồm proton (p, +) và nơtron (n, 0).

❖ Lớp vỏ:

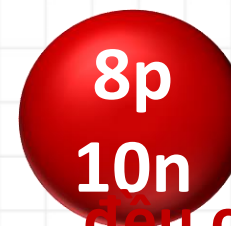
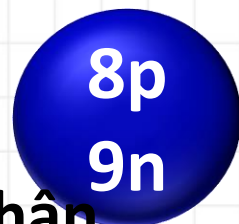
- Mang điện tích âm, bao quanh hạt nhân.
- Tạo bởi electron (e, -)

Lưu ý: Trong mỗi nguyên tử: **số p = số e**



B. NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

I. Nguyên tố hóa học là gì?



đều có 8p trong hạt nhân

đều có 6p trong hạt nhân

1. Nguyên tố hóa học:

- Là tập hợp những nguyên tử **cùng loại**, có **cùng số p** trong hạt nhân.

B. NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

I. Nguyên tố hóa học là gì?

2. Kí hiệu hóa học:

- Mỗi kí hiệu hóa học cho biết:

* 1 nguyên tố hóa học duy nhất

* 1 nguyên tử của nguyên tố đó

- Ví dụ: **Cu** $\left\{ \begin{array}{l} * \text{Nguyên tố đồng (copper)} \\ * 1 \text{ nguyên tử đồng} \end{array} \right.$

3 nguyên tử đồng là: **3 Cu**

Nguyên tố hóa học	KHHH
Hiđro (Hydrogen)	H
Cacbon (Carbon)	C
Nitro (Nitrogen)	N
Oxi (Oxygen)	O
Photpho (Phosphorus)	P
Lưu huỳnh (Sulfur)	S
Clo (Chlorine)	Cl
Magie (Magnesium)	Mg
Nhôm (Aluminium)	Al
Sắt (Iron)	Fe
Đồng (Copper)	Cu



Khối lượng
của **1 C** là ...



Khó nhớ quá



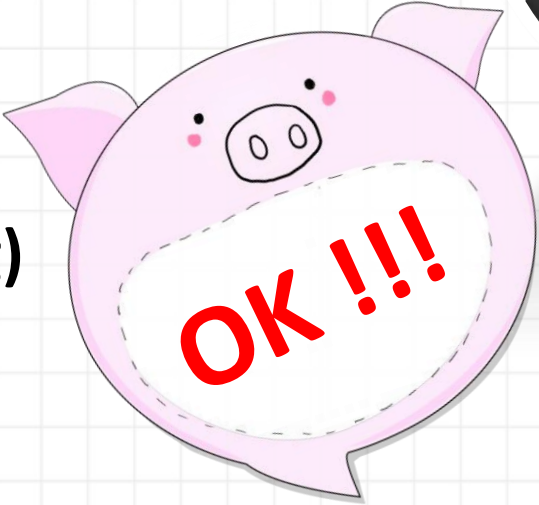
C

0,000 000 000 000 000 000 000 019 926 (g)

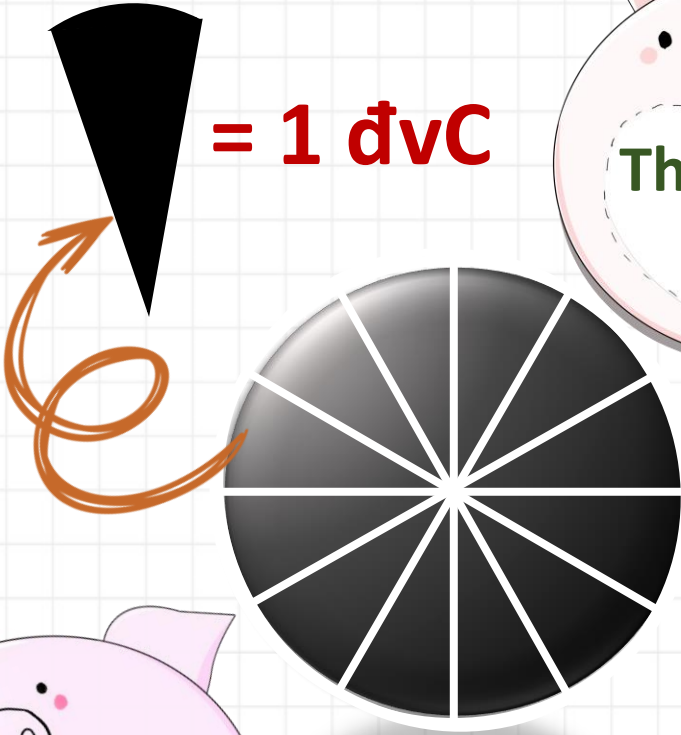
= 1 đvC



Thử cách này
xem !



OK !!!



12 (đvC)

B. NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

II. Nguyên tử khối

- Quy ước: $\frac{1}{12} m_c = 1 \text{ đvC}$
- Nguyên tử khối là khối lượng của 1 nguyên tử, tính bằng đvC.
- Mỗi nguyên tử có nguyên tử khối riêng biệt.
- Ví dụ: **C = 12; Fe = 56; P = 31**

Nguyên tố hóa học	KHHH	Nguyên tử khối
Hiđro (Hydrogen)	H	1
Cacbon (Carbon)	C	12
Nitro (Nitrogen)	N	14
Oxi (Oxygen)	O	16
Photpho (Phosphorus)	P	31
Lưu huỳnh (Sulfur)	S	32
Clo (Chlorine)	Cl	35,5
Magie (Magnesium)	Mg	24
Nhôm (Aluminium)	Al	27
Sắt (Iron)	Fe	56
Đồng (Copper)	Cu	64

Chủ đề: NGUYÊN TỬ - NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

A. NGUYÊN TỬ

I. Nguyên tử là gì?

- Nguyên tử là những hạt vô cùng nhỏ và trung hòa về điện.

II. Nguyên tử có cấu tạo như thế nào?

- Gồm 2 phần là hạt nhân và lớp vỏ.

a. Hạt nhân nguyên tử:

- + Mang điện tích dương, nằm ở giữa.
- + Gồm proton (p, +) và nơtron (n, 0).

b. Lớp vỏ:

- Mang điện tích âm, bao quanh hạt nhân.
- Tạo bởi electron (e, -)

Lưu ý: Trong mỗi nguyên tử: số p = số e

B. NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

I. Nguyên tố hóa học là gì?

1. Nguyên tố hóa học:

- Là tập hợp những nguyên tử cùng loại, có cùng số p trong hạt nhân.

2. Kí hiệu hóa học:

- Mỗi kí hiệu hóa học cho biết:

* 1 nguyên tố hóa học duy nhất

* 1 nguyên tử của nguyên tố đó

- Ví dụ: Cu $\left\{ \begin{array}{l} * \text{Nguyên tố đồng (copper)} \\ * 1 \text{ nguyên tử đồng} \end{array} \right.$

II. Nguyên tử khối

- Nguyên tử khối là khối lượng của 1 nguyên tử, tính bằng đvC.

- Ví dụ: C = 12; Fe = 56; P = 31