

Chào mừng quý thầy cô
và dù giết thao giảng!

LỚP 10C1



Bài 33: tiết
54,55

AXIT SUNFURIC MU I SUNFAT



Nội dung tiết học

A. AXIT SUNFURIC

I. Tính chất vật lý

II. Tính chất hóa học

III. Ứng dụng

IV. Sản xuất axit Sunfuric

1. Tính chất vật lí



Cách pha loãng axit sunfuric đặc

Cách 1: Rót H_2O

vào H_2SO_4 đặc

Cách 2: Rót H_2SO_4 đặc

vào H_2O

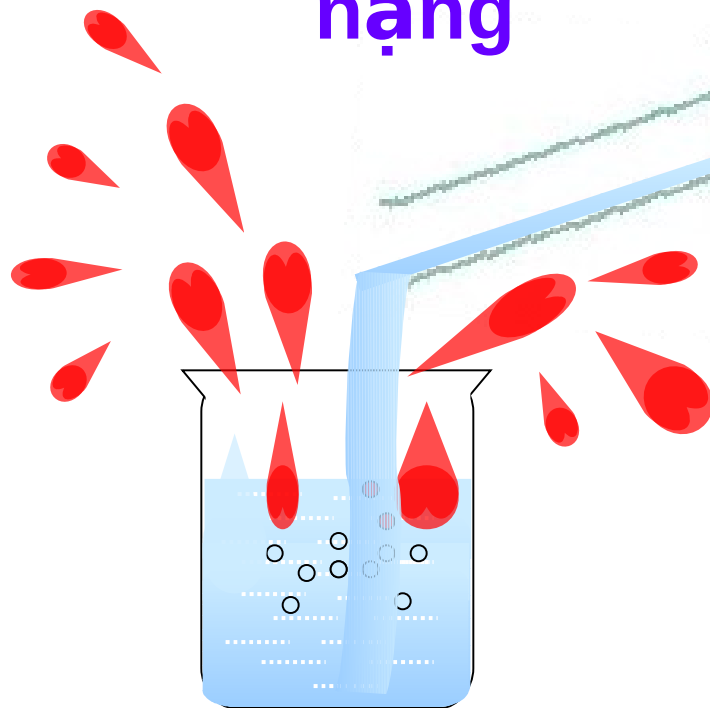
 Chọn cách pha loãng axit H_2SO_4 đặc nào an toàn ?





CẨN THẬN !

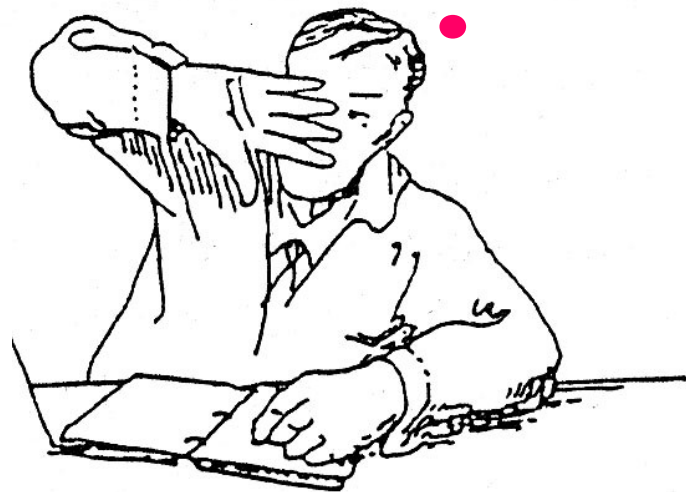
Gây bong
nặng



H_2SO_4 đặc

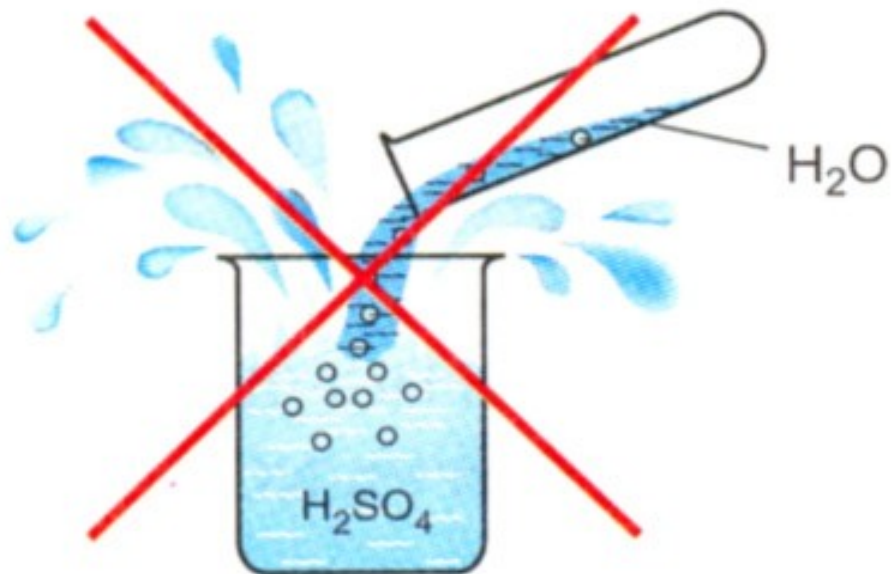


Tại
Sao ?

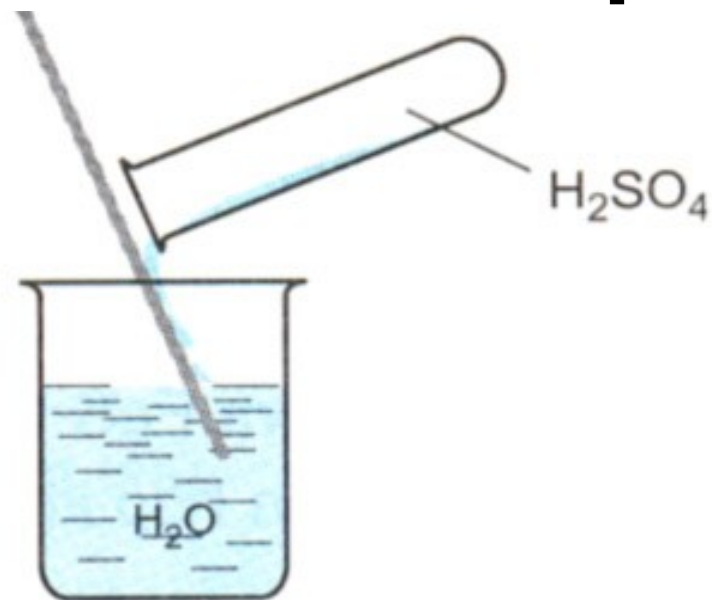


H_2O

➔ Cách pha loãng axit sunfuric đặc



a) Cách pha loãng không an toàn



b) Cách pha loãng an toàn

Rót từ từ axit H_2SO_4 đặc vào nước và khuấy nhẹ bằng đũa thủy tinh, tuyệt đối không làm ngược lại.



Bị bỏng do H_2SO_4 đặc

II. Tính chất hóa học

a) Tính chất của dung dịch axit sunfuric loãng

Là một axit mạnh

Có đầy đủ tính chất chung của một axit

- Làm quì tím hoá đỏ.
Axit tác dụng được với những chất nào?
- Tác dụng với muối (điều kiện: sản phẩm có chất **kết tủa** hoặc **bay hơi**).
- Tác dụng với oxit bazơ hoặc bazơ -
> **muối** + H_2O
- Tác dụng kim loại đứng trước hidro -> **muối** hoá trị thấp của **KL** tương ứng + H_2 .

b. Tính chất của dung dịch axit sunfuric đặc

Cu + H₂SO₄ loãng -> không phản ứng

Cu + H₂SO₄ đặc -> có xảy ra phản ứng không?



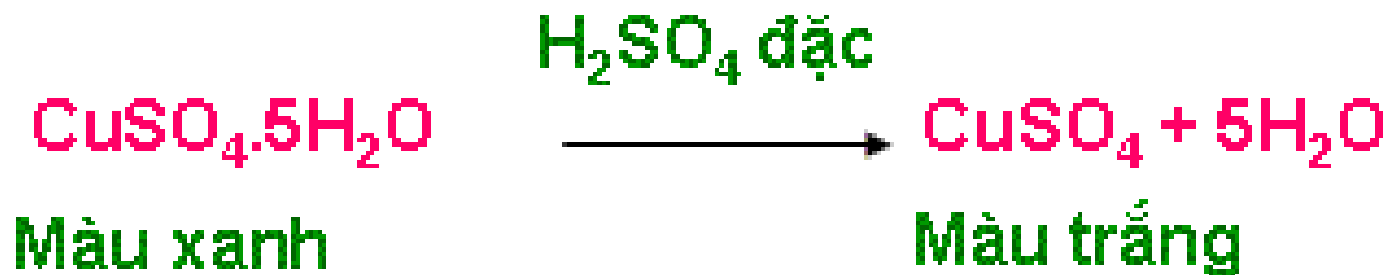
Cu tác dụng với H₂SO₄ đặc



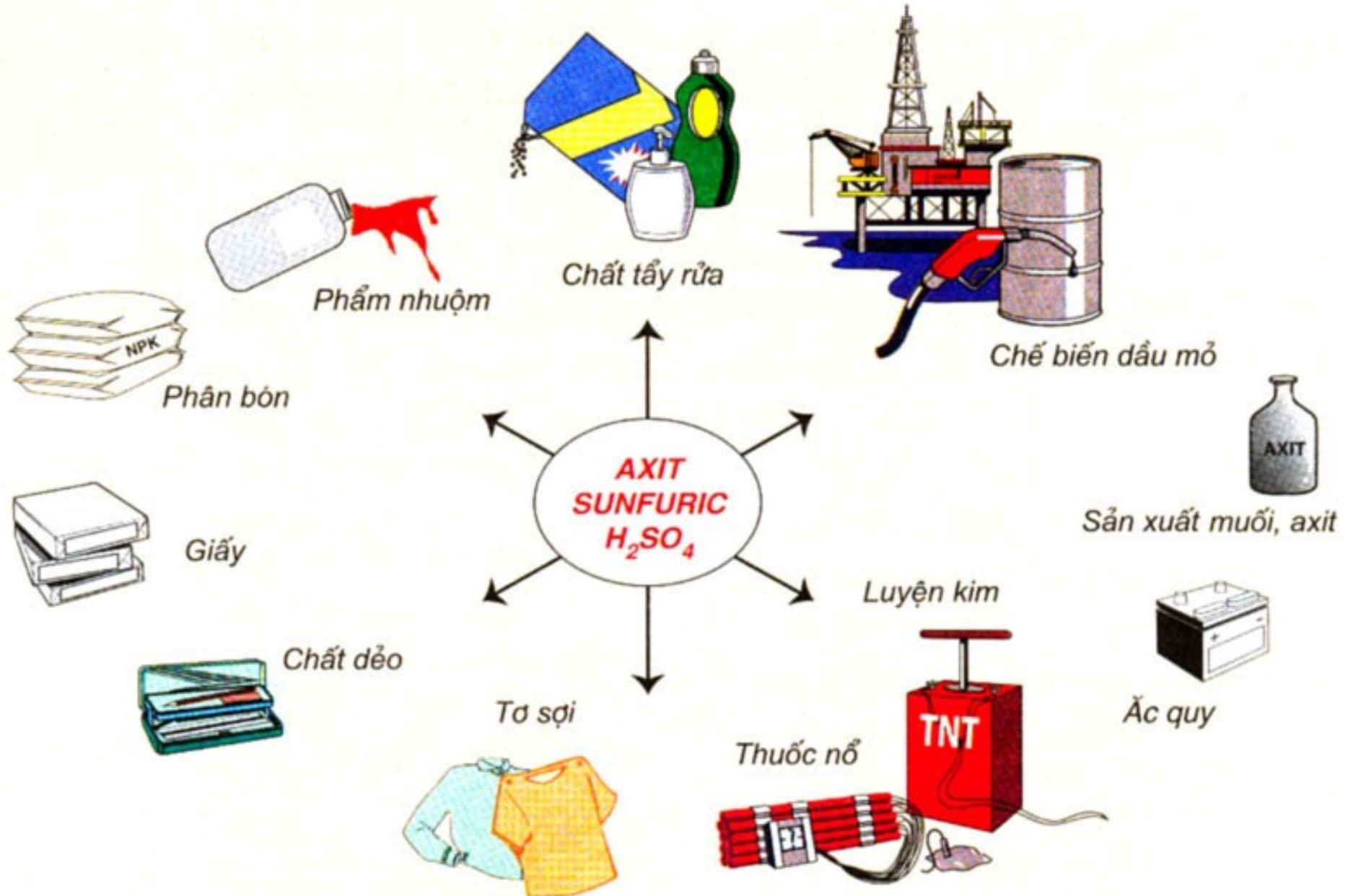
Ngoài tính axit mạnh như axit sunfuric loãng thì axit sunfuric đặc còn có tính chất gì?

Tính chất háo nước của dung dịch axit sunfuric đặc

☞ H_2SO_4 đặc tác dụng với đường



3. Ứng dụng



3. Ứng dụng

Phân bón



3. Ứng dụng

STH



3. Ứng dụng



Ph m nhu m

3. Ứng dụng



Ch t t y r a

3. Ứng dụng



Ứng dụng

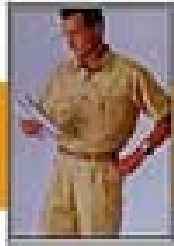


Chất dẻo

3. Ứng dụng



TE, S



Anh: vnn

Gi y

3. Ứng dụng

Thuốc trừ sâu



Du m



Thuốc trừ sâu

CỦNG CỐ



H_2SO_4 loãng

H_2SO_4 đặc

Tính axit

Tính oxi hóa mạnh

Tính háo nước

Đổi màu quỳ tím

Với bazơ

Với oxit bazơ

Với muối

**Với kim loại
(đứng trước H)**

Kim loại (-Au, Pt)

Phi kim

Hợp chất



Bài tập cũng

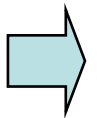
Để pha loãng dung dịch H_2SO_4 đặc trong phòng thí nghiệm, ta phải thực hiện:

A Cho từ từ nước vào axit và khuấy đều

B Cho từ từ axit vào nước và khuấy đều

C Cho nhanh nước vào axit và khuấy đều

D Cho nhanh axit vào nước



Bài p cũng

Số oxi hoá của S trong

hợp chất $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$ là:



+2



+4



+6



+7



Bài tập củng cố

Nhóm kim loại nào sau đây
thụ động trong H_2SO_4 đặc,
nguội?

A

Zn, Al, Fe

B

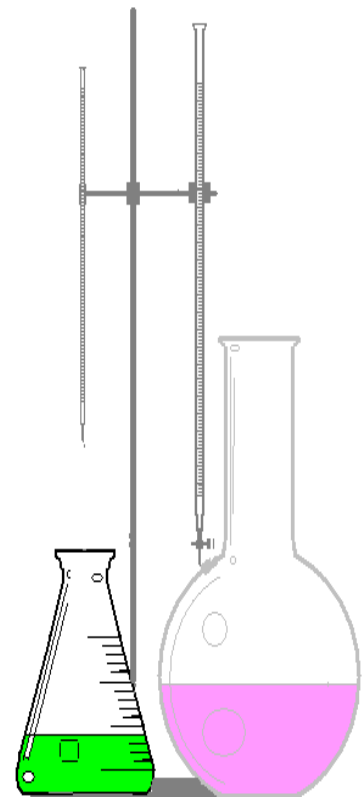
Zn, Fe, Sn

C

Al, Fe, Cr

D

Al, Mg, Ca



Bài tập củng cố

A

Cu tác dụng với H_2SO_4 đặc

B

Cu tác dụng với H_2SO_4 loãng

C

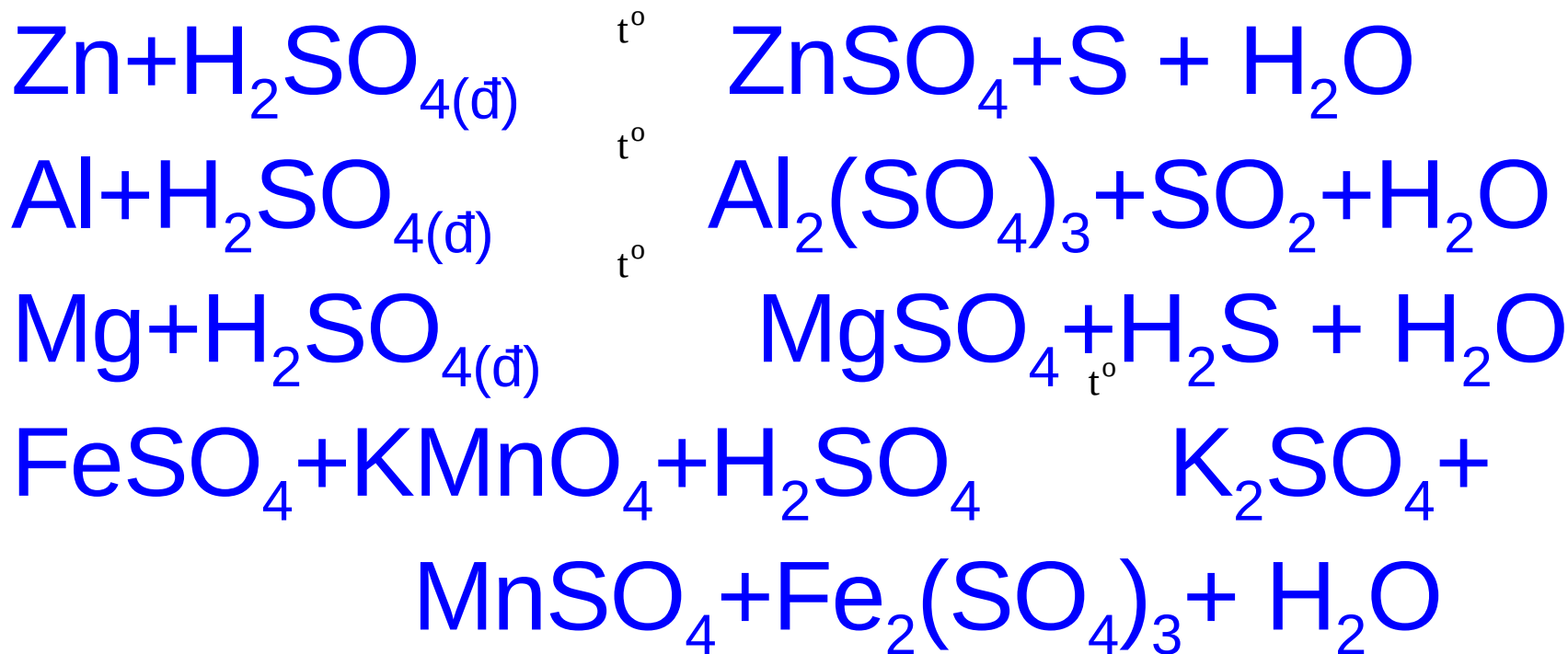
Cu không tác dụng với H_2SO_4

D

Cả 3 phương án trên đều sai

Chọn
đáp
án
đúng
nhất

Bài p cũng e



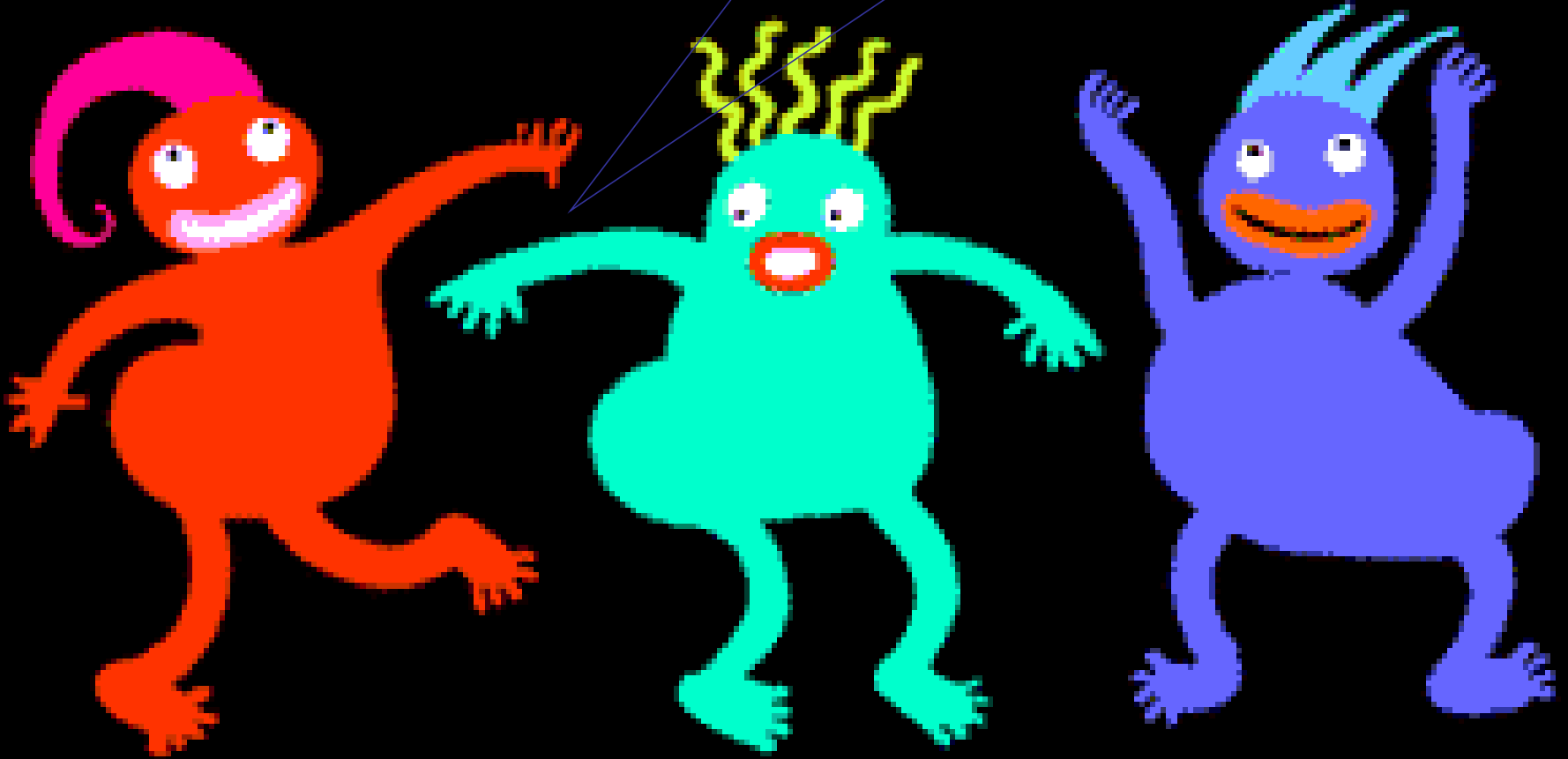
BÀI TẬP VỀ NHÀ: BÀI TẬP 1, 2, 4, 5, 6 SGK

xin chào các thầy cô
và các em đang nghe!



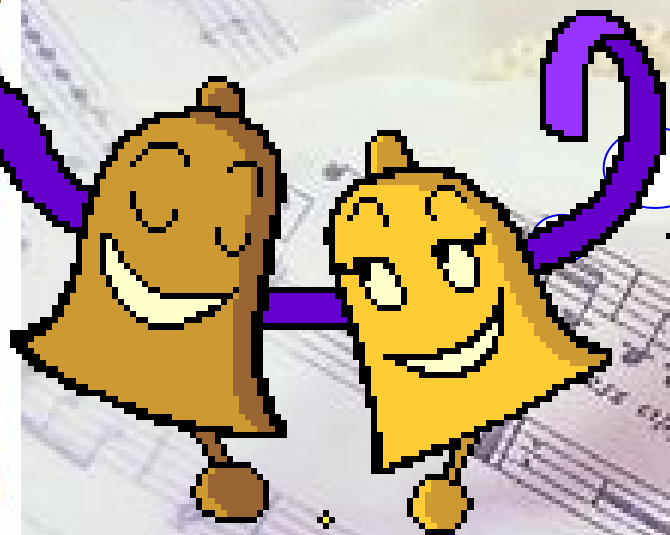
ÑÑùùg
ròg !
ròài

HOAN HÔ
ĐÚNG RỒI!



shake your groove thing

ÑÑùàng
ràng !
ròi





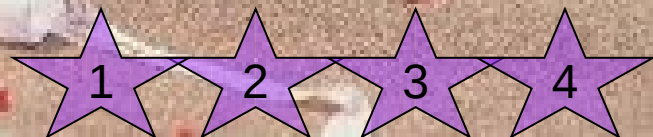
Sai Sai ài !

roài !



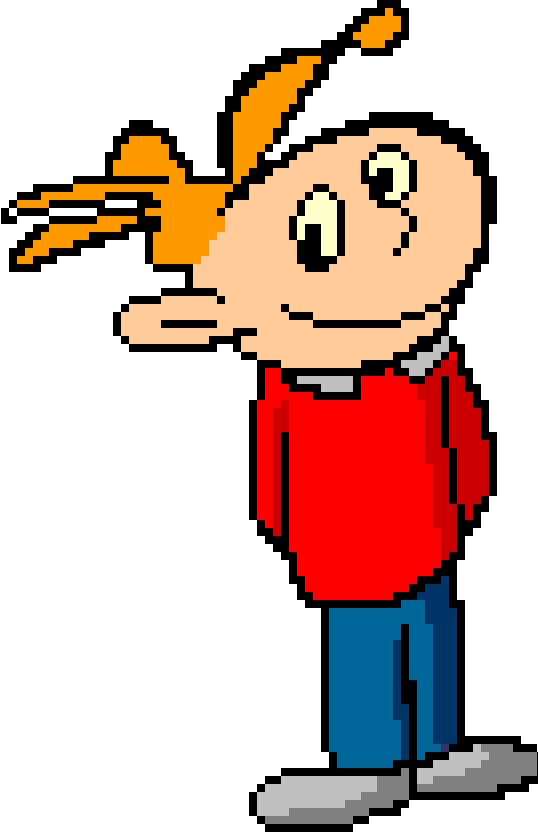


Sai
roài !





Bạn chưa nắm kỹ bài



- 1
- 2
- 3
- 4

