

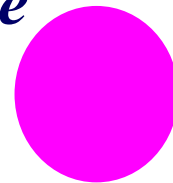
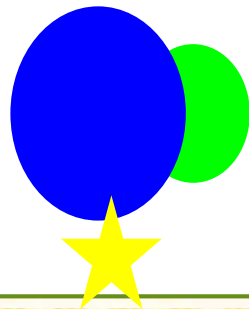
**Nhiệt liệt chào mừng các thầy cô giáo**



**ĐẾN DỰ GIỜ MÔN HÓA HỌC 8**



*GV dạy: Bùi Thị Ngọc Khuê  
Tổ: Khoa học Tự nhiên*







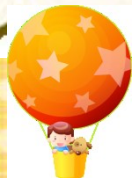
5

Tiết 23:



LUYỆN TẬP 3





KIẾN THỨC CẦN NHỚ



TRÒ CHƠI  
ÚP LỖY

1



2



3



4



Bắt đầu

Câu 1

Câu 2

Câu 3

Câu 4

1



2



3



4



NEXT

## Câu 1:

Điền từ thích hợp vào chỗ trống ?

- 1) Hiện tượng **hóa học** ... là hiện tượng mà chất biến đổi có tạo ra chất khác.
- 2) Hiện tượng ... **vật lý** ... là hiện tượng mà chất biến đổi vẫn giữ nguyên chất ban đầu
- 3) **Phản ứng hóa học** .. là quá trình biến đổi từ chất này sang chất khác.



## Câu 2:

Điền từ thích hợp vào chỗ trống ?

Trong phản ứng hóa học, chỉ có *liên kết* giữa các nguyên tử thay đổi làm cho *phân tử* biến đổi, kết quả là chất biến đổi. Còn số *nguyên tử* của mỗi nguyên tố được bảo toàn.

HOME

### Câu 3:

- a. Phát biểu định luật bảo toàn khối lượng?  
b. Cho biết công thức về khối lượng của phản ứng:



a) Trong một phản ứng hóa học, tổng khối lượng các sản phẩm bằng tổng khối lượng của các chất tham gia phản ứng.

$$b) m_A = m_B + m_C + m_D$$

HOME

## Câu 4:

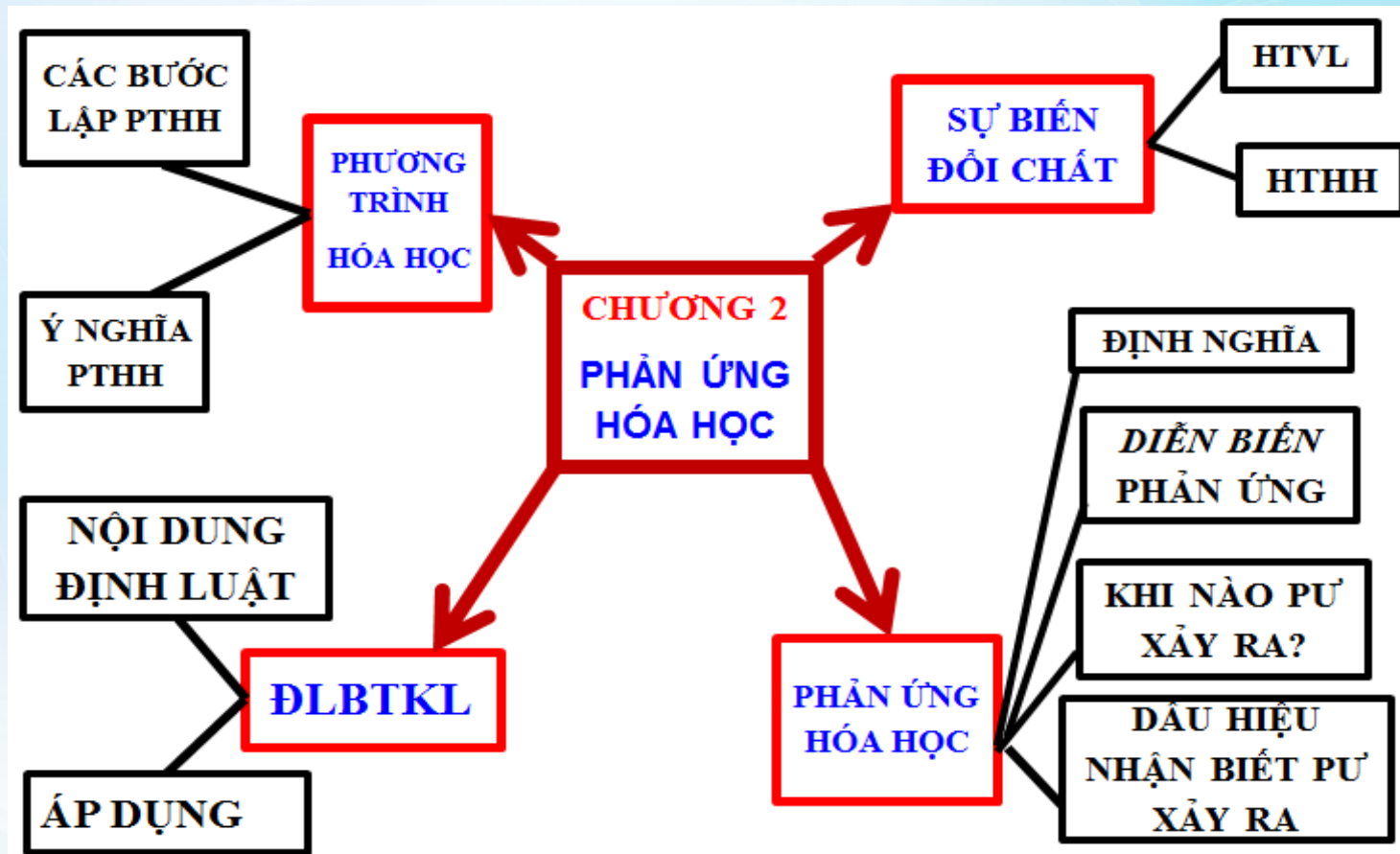
**Các em hãy nêu các bước lập phương trình hóa học?**

*Bước 1: Viết sơ đồ của phản ứng.*

*Bước 2: Cân bằng số nguyên tử của mỗi nguyên tố.*

*Bước 3: Viết phương trình hóa học.*

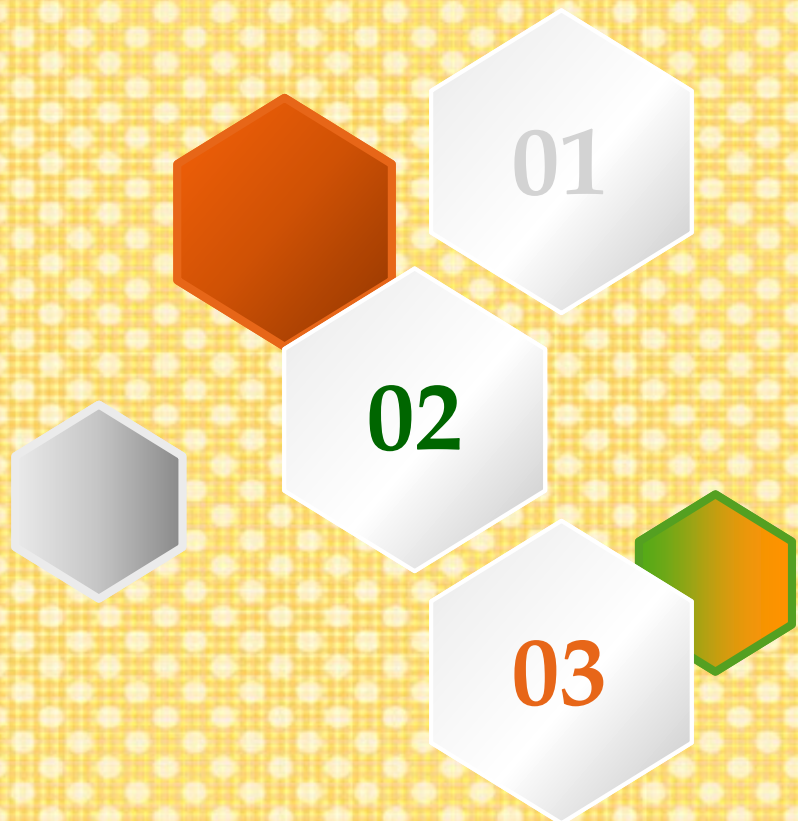
HOME





**LUYỆN TẬP**





### Dạng 1:



Phân biệt hiện tượng vật lý và hiện tượng hóa học.

### Dạng 2:


Lập PTHH

### Dạng 3:

Bài tập vận dụng “Định luật bảo toàn khối lượng”.

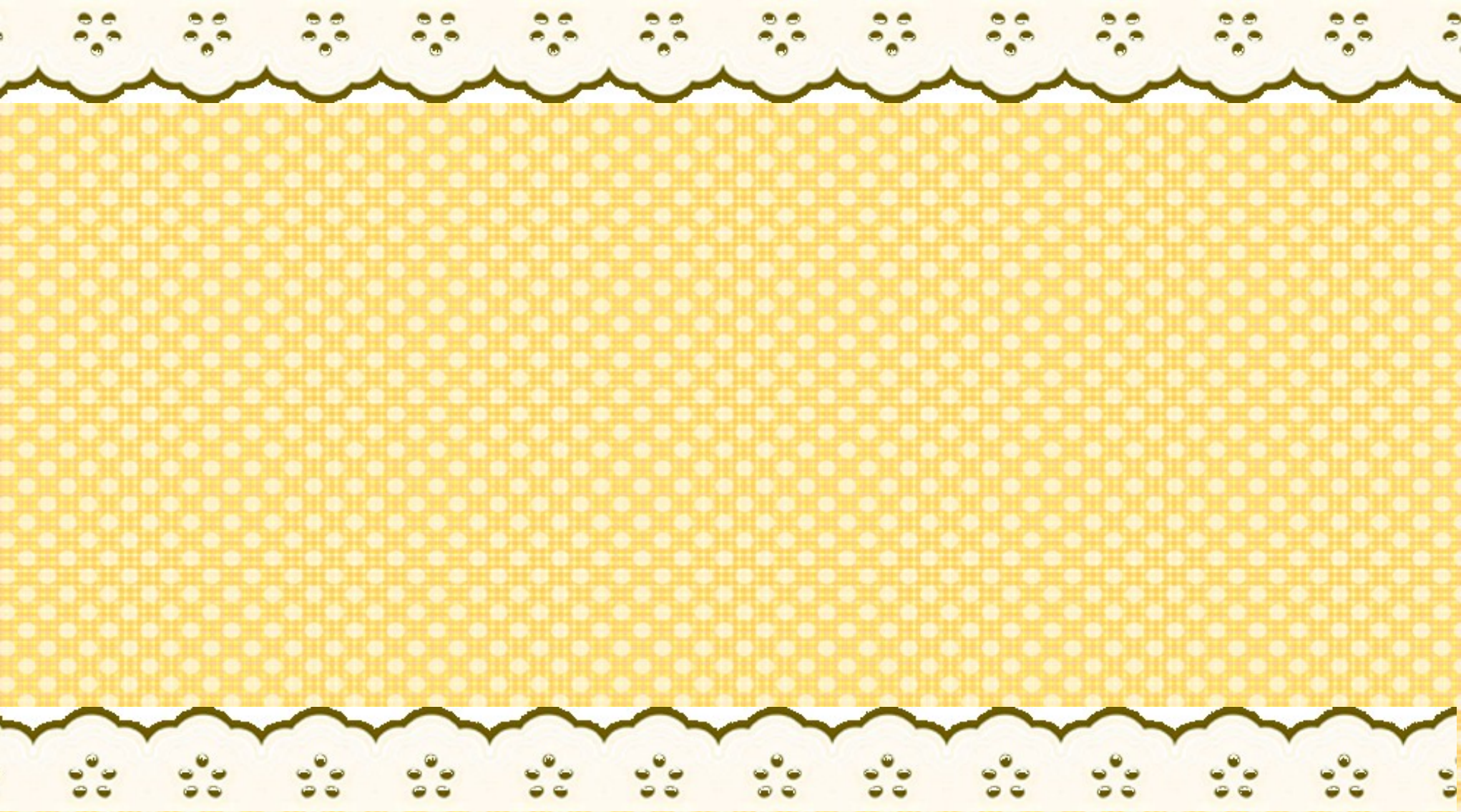


**Trò chơi:**  
**Dòng chảy mật thư**

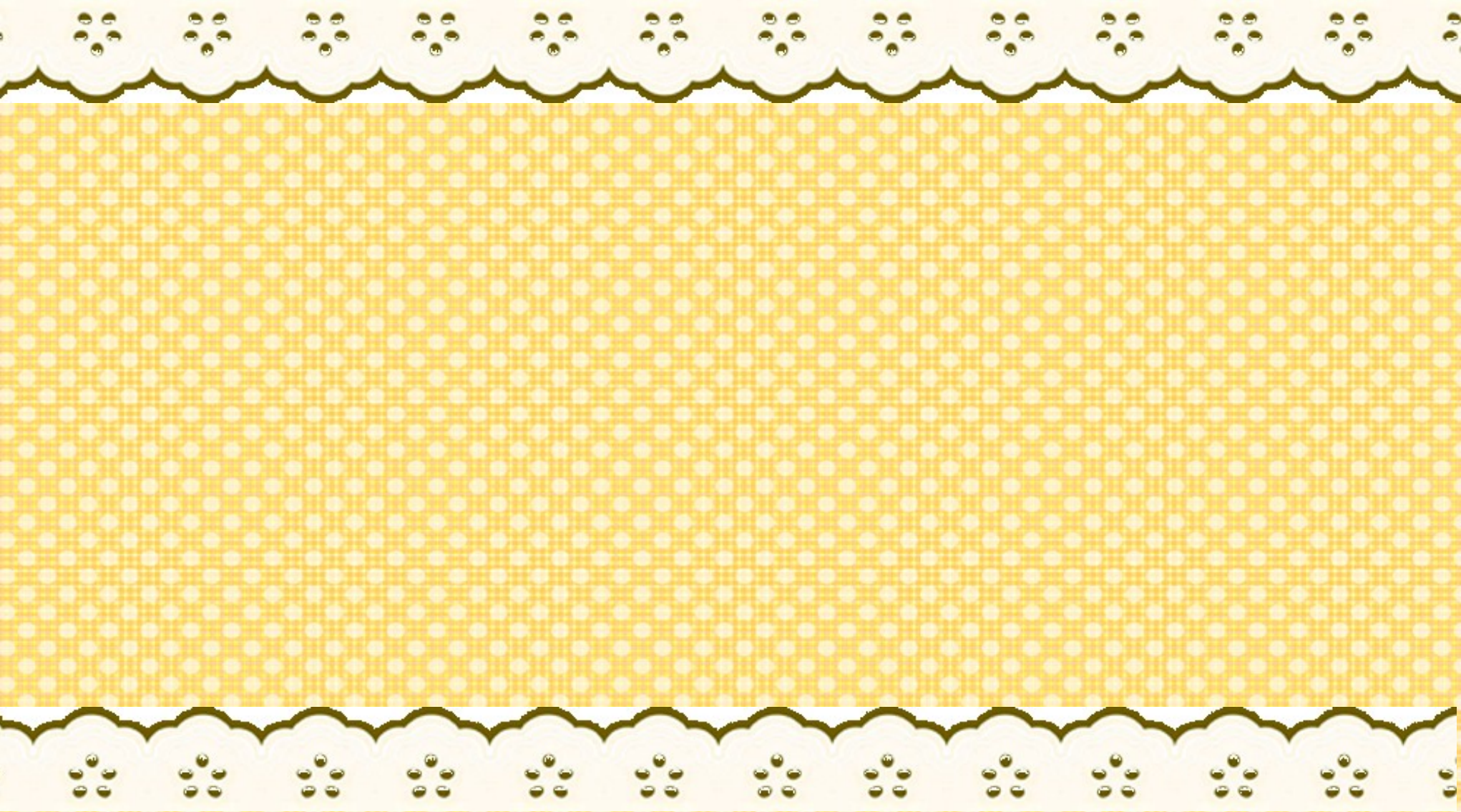


2:000

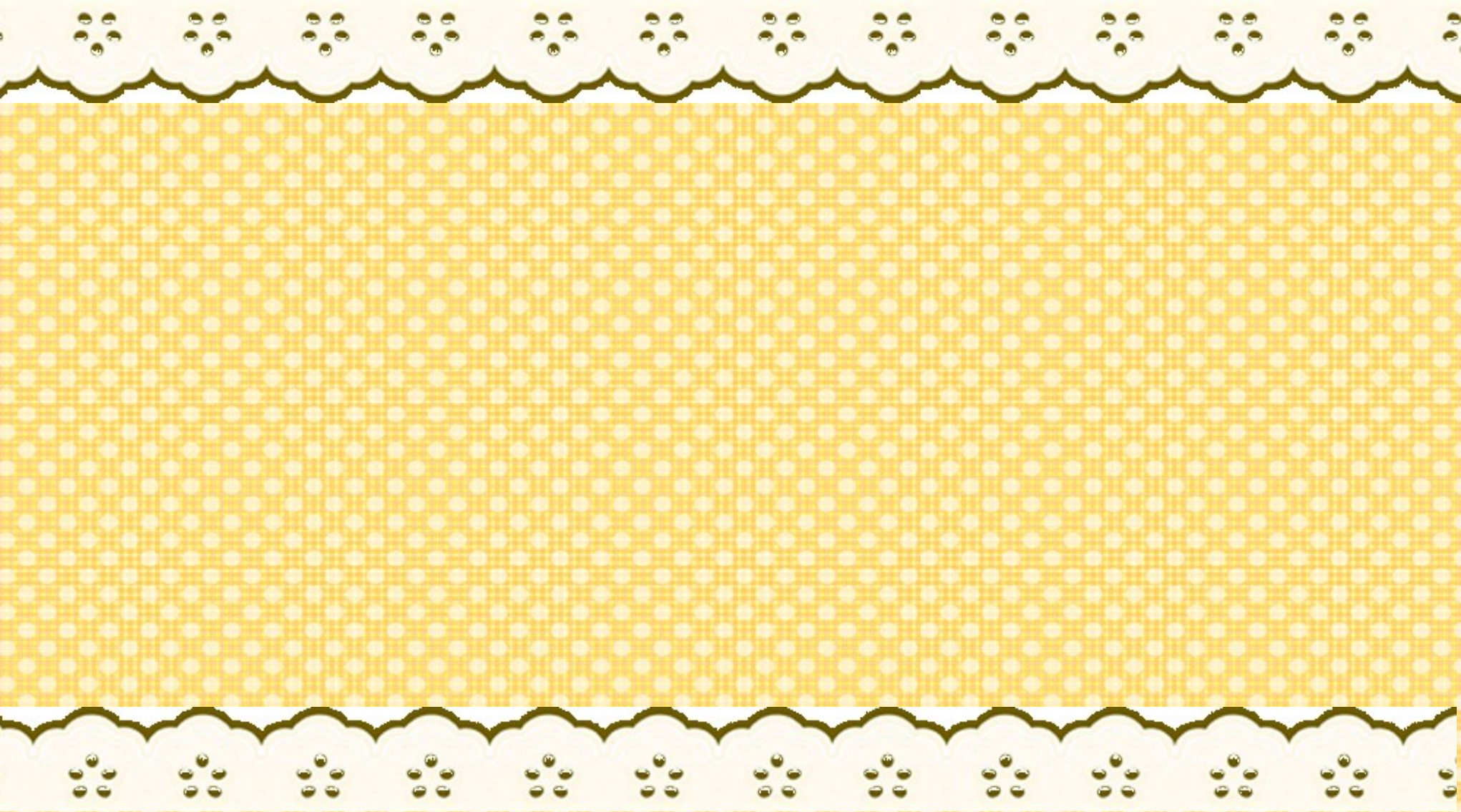




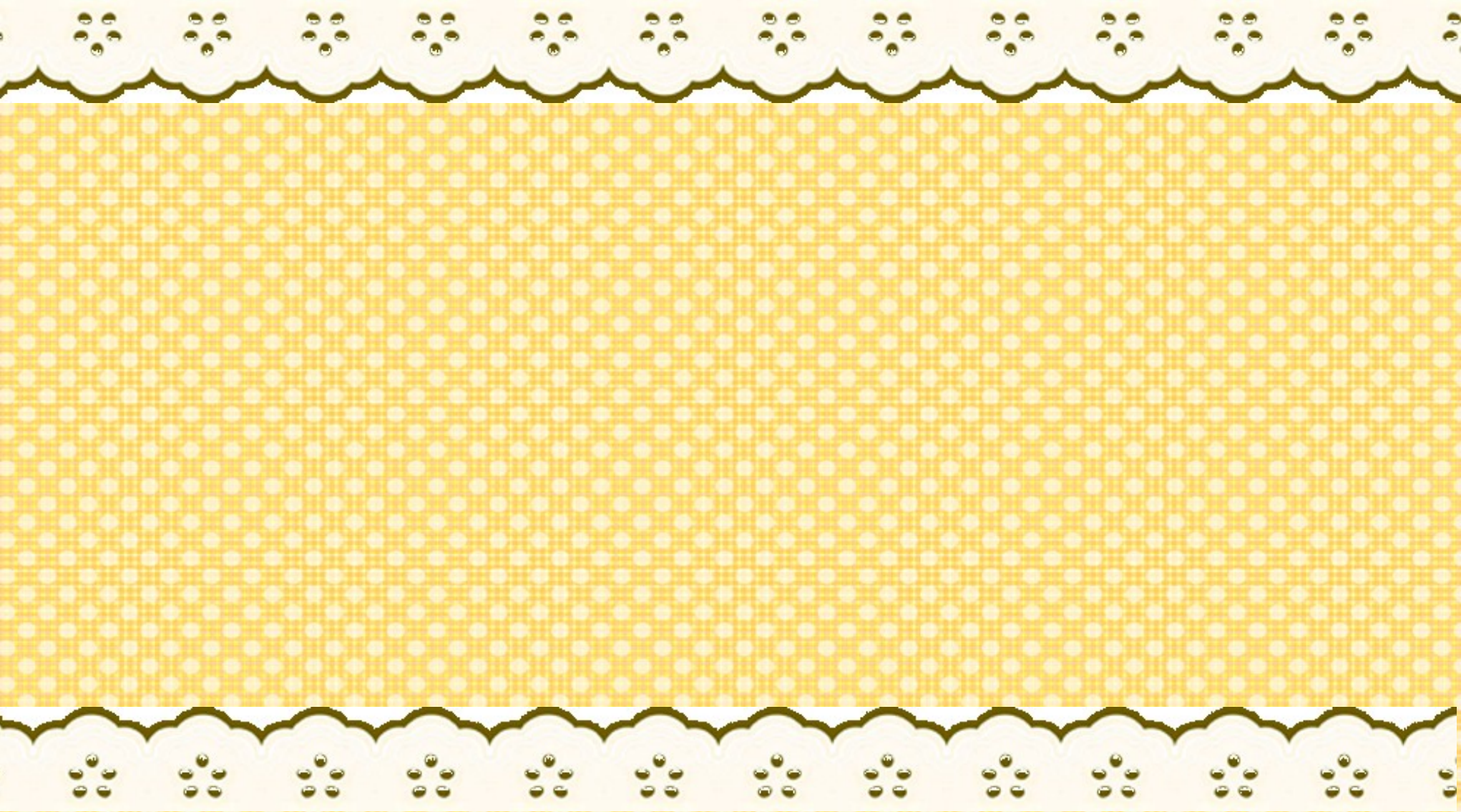
2:000



2:000



2:000



# ĐÁP ÁN

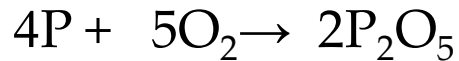
2:00

**Câu 1** (2,5 điểm): *Mỗi câu trả lời đúng được 0,5 điểm*

- Hiện tượng hóa học: c, d, e

- Hiện tượng vật lý: a, b

**Câu 2** (2,5 điểm):

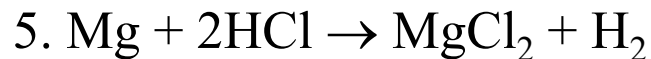
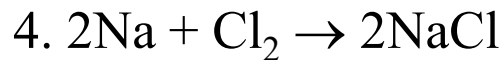
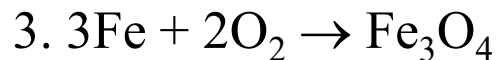
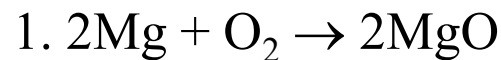


Tỉ lệ: 4 : 5 : 2

*Câu trả lời đúng được 1,5 điểm*

*Câu trả lời đúng được 1 điểm*

**Câu 3:** (2,5 điểm): *Mỗi câu trả lời đúng được 0,5 điểm*



**Câu 4:** (2,5 điểm):

a. Kẽm + axit clohidric  $\rightarrow$  Muối kẽm clorua + khí hidro

*Đúng được 1 điểm*

b. Khối lượng axit clohidric đã dùng:

*Đúng được 0,5 điểm*

$$m_{\text{Kẽm}} + m_{\text{axit clohidric}} = m_{\text{muối kẽm clorua}} + m_{\text{khí hidro}}$$

$$6,5 + m_{\text{axit clohidric}} = 13,6 + 0,2 \Rightarrow m_{\text{axit clohidric}} = 7,3 \text{ gam}$$

*Đúng được 1 điểm*



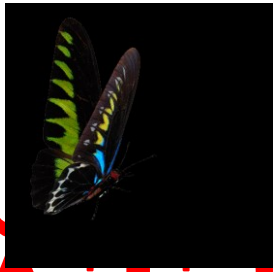
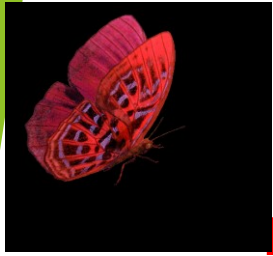
CHƠI

CÙNG

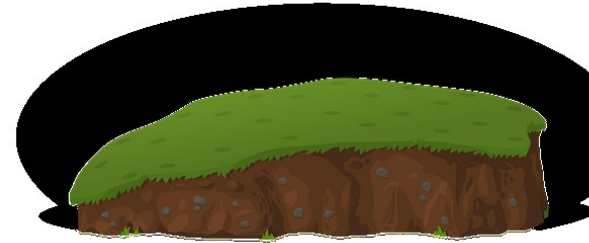
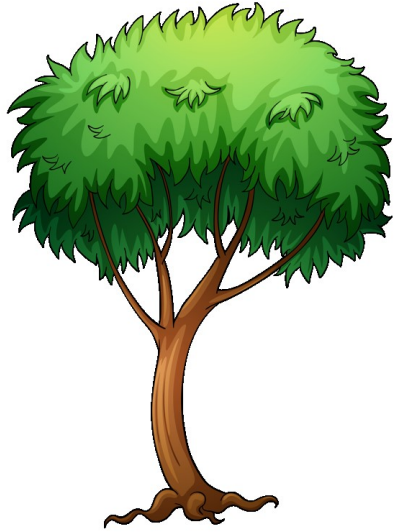
TRÒ

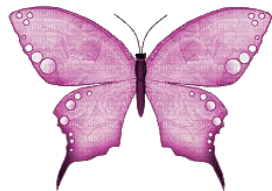
CÓ





# BÀT BƯỚM





CHÚC MỪNG

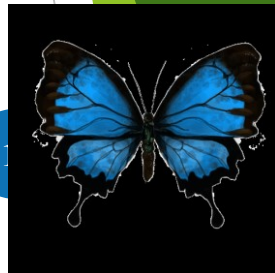
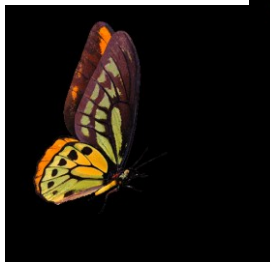
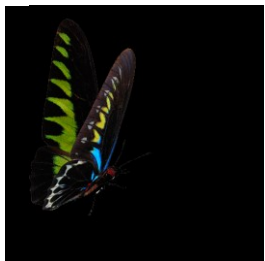
CHÚC MỪNG



ĐỘI A



ĐỘI B



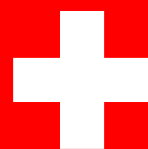
TEAM A

10



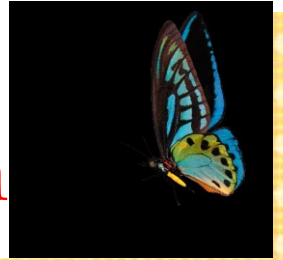
TEAM B

10



## Câu 1:

Các biến đổi nào sau đây là biến đổi hóa học?



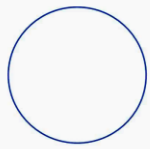
A. Đốt tờ giấy thành than.

B. Cô cạn dung dịch nước đường.

C. Hòa tan muối ăn vào nước

D. Hòa tan muối Bari clorua vào nước.

GO  
HOME



## Câu 2:

**Đâu là hiện tượng vật lý?**



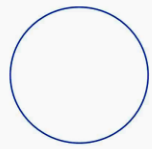
A. Sắt để trong không khí bị gỉ.

B. Thức ăn để lâu bị ôi thiu.

C. Đốt rừng làm nương rẫy của đồng bào dân tộc.

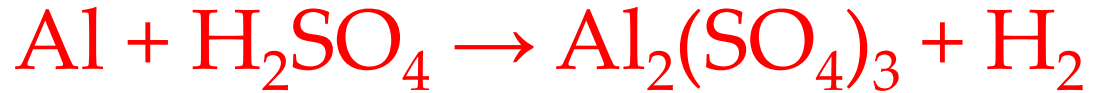
D. Nhiệt độ tăng làm băng hai cực tan ra.

GO  
HOME

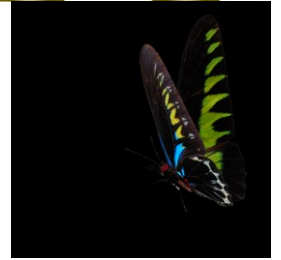


### Câu 3:

Cho sơ đồ phản ứng



Tổng hệ số tối giản của phương trình phản ứng là?



A. 8

B. 9

C. 6

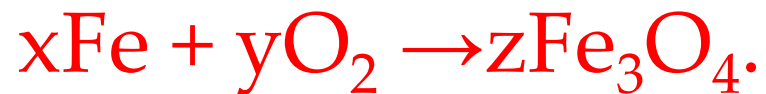
D. 5

GO  
HOME

0:30

## Câu 4:

Cho phương trình phản ứng:



Các hệ số  $x$ ,  $y$ ,  $z$  lần lượt là:



A. 1, 2, 3

B. 3, 3, 3

C. 3, 2, 1

D. 3, 2, 2

GO  
HOME

**Câu 5:**

Để đốt cháy hoàn toàn  $m$  gam một chất A phải cần 6,4 gam oxi, thu được 4,4 gam cacbon đioxit và 3,6 gam nước. Giá trị  $m$  là:



A. 1,5 gam

B. 1,6 gam

C. 1,7 gam

D. 1,8 gam

GO  
HOME



## Câu 6:

Hòa tan muối ăn vào nước được dung dịch trong cốc. Cô cạn dung dịch trong suốt lại thu được muối ăn khan. Quá trình này được gọi là:



A. Biến đổi hóa học

B. Phản ứng hóa học

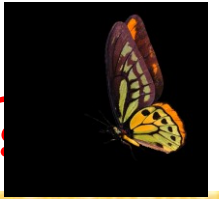
C. Phương trình hóa học

D. Biến đổi vật lí.

GO  
HOME

## Câu 7:

Điều khẳng định nào sau đây là đúng?



A. Trong phản ứng hóa học các chất được bảo toàn

B. Trong phản ứng hóa học số lượng nguyên tử được bảo toàn

C. Trong phản ứng hóa học số lượng phân tử được bảo toàn

D. Trong phản ứng hóa học hạt nhân nguyên tử bị biến đổi

GO  
HOME

0:30

## Câu 8:

Cho phương trình hóa học sau:



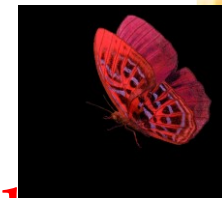
Hệ số cân bằng của phương trình lần lượt là:

A. 0, 3, 6, 2

B. 2, 3, 2, 6

C. 1, 3, 2, 3

D. 1, 6, 2, 3



GO  
HOME

0:30

## Câu 9:

Cho sơ đồ phản ứng:



Tổng các hệ số (là số nguyên tối giản) của phương trình là:



A. 12

B. 11

C. 10

D. 8

GO  
HOME

1:00

## Câu 10:

Cần dùng bao nhiêu gam đồng để phản ứng hết với 32 gam oxi và thu được 160 gam đồng oxit ( $\text{CuO}$ ).



A. 64 gam

B. 128 gam

C. 32 gam

D. 16 gam

GO  
HOME

# Hướng dẫn về nhà

\* Đối với bài học của tiết học này:

- Ghi nhớ những kiến thức trọng tâm, thức để làm các bài tập.
- BTVN: 1, 2, 5 SGK trang 60, 61

\* Đối với bài học của tiết học sau

- Ôn các kiến thức đã học, ghi nhớ các dạng bài tập, tập trung chủ yếu các dạng trong chương II.
- Mang theo máy tính, đồ dùng học tập cần thiết. Nghiên cứu trước bài 18: MOL





THÀNH CẢM ƠN CHỨC THẦY CÔ  
CÙNG HỌC SINH!

