



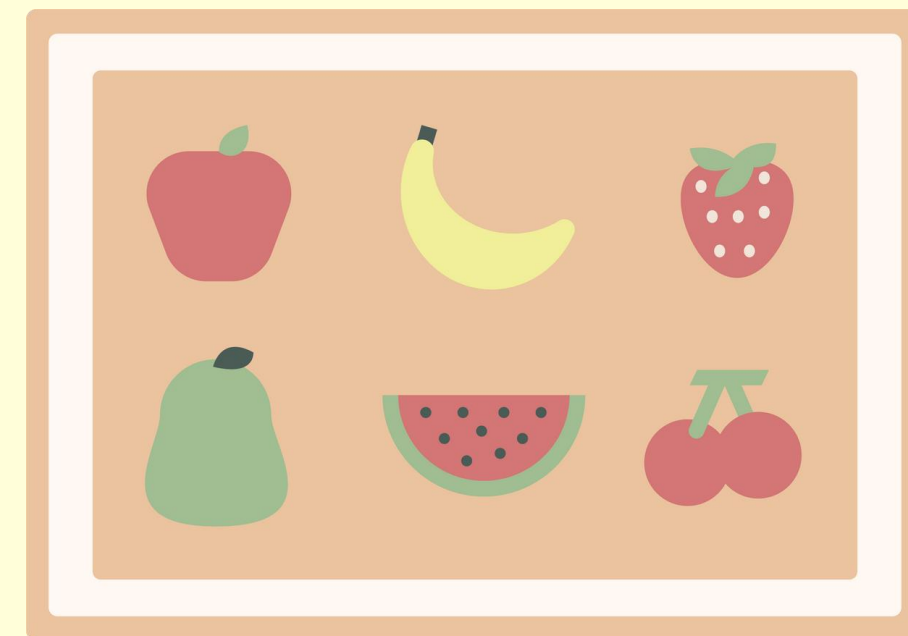
HỌP PHỤ HUYNH

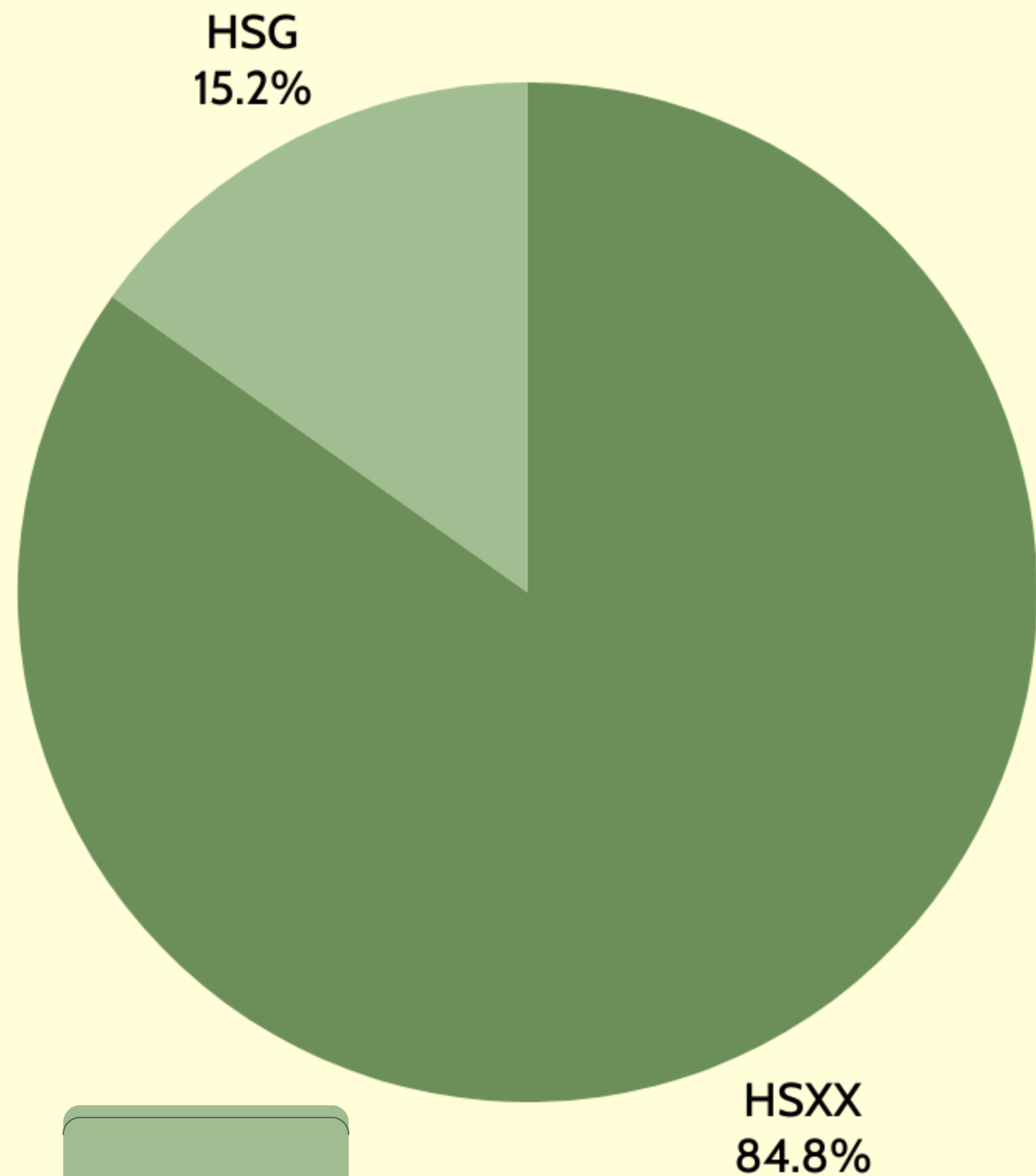
HKII 2024-
2025

A	B	C	D
E	F	G	H
I	J	K	L
M	N	O	P
Q	R	S	T
U	V	W	X
Y	Z		

11A3

HỌC TẬP

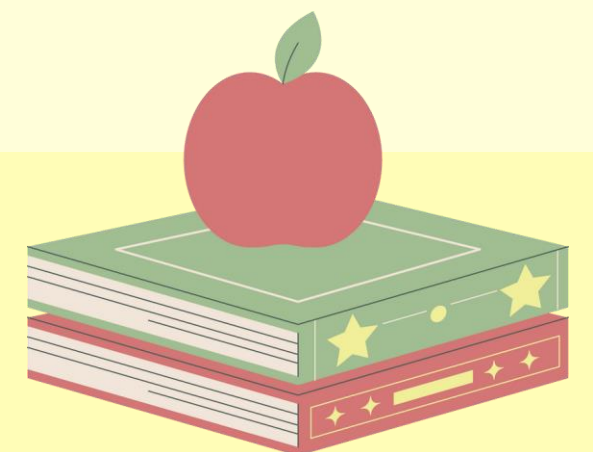




Danh hiệu thi đua:

28 bạn đạt danh hiệu HSXS
5 bạn đạt danh hiệu HSG

HẠNG I KHỐI 11





Ưu điểm

Kết quả học tập chung: *rất tốt*

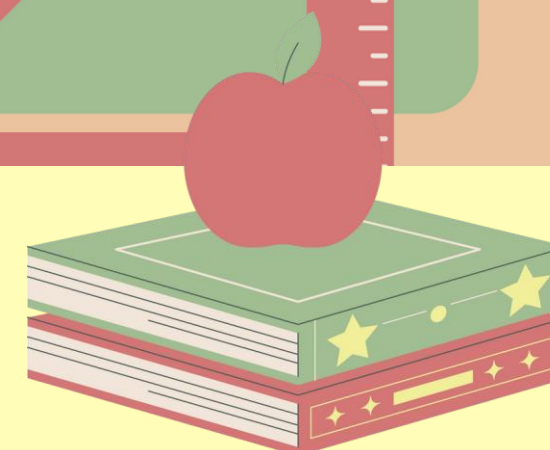
Đa phần đều đạt điểm cao ở tất cả các môn đặc biệt là môn Toán và Văn (HKII)

Các bạn đều đoàn kết, hỗ trợ, giúp đỡ lẫn nhau trong học tập



Hạn chế

Vẫn còn một số bạn đạt kết quả chưa mong muốn ở môn Hóa



Hoạt động học tập trong HKII.



Infographic HÓA

PHENOL

C_6H_5-OH

CTCT: C_6H_5-OH

KHÁI NIỆM

Hợp chất hữu cơ trong phân tử có 1 hay nhiều nhóm hydroxy liên kết trực tiếp với nguyên tử cacbon của vòng benzene

Phân loại:

- Phenol chứa 1 nhóm -OH: monophenol
- Phenol chứa nhiều nhóm -OH: polyphenol

Chất rắn, không màu

Phenol rất độc, gây bỏng khi tiếp xúc với da

Tan ít trong nước lạnh, tan nhiều trong nước nóng, dung môi hữu cơ

Phenol dễ bị cháy rữa và chuyển sang màu hồng do bị oxy hóa bởi oxygen

TÍNH CHẤT VẬT LÝ

Phenol dễ bị cháy rữa và chuyển sang màu hồng do bị oxy hóa bởi oxygen

TÍNH CHẤT HÓA HỌC

Tính acid yếu:

Dung dịch không làm đổi màu quỳ tím

$C_6H_5-OH \rightleftharpoons C_6H_5-O^- + H^+ \quad K_s = 10^{-10}$

Tác dụng với dung dịch kiềm:

$C_6H_5OH + NaOH \rightarrow C_6H_5ONa + H_2O$

Tác dụng với dung dịch sodium carbonate:

$C_6H_5OH + Na_2CO_3 \rightarrow C_6H_5ONa + NaHCO_3$

Phản ứng thế nguyên tử H của nhân thơm:

Với nước Bromine

$C_6H_5OH + 3Br_2 \rightarrow C_6H_2Br_3OH + 3HBr$

Với Nitric acid đặc

$C_6H_5OH + 3HNO_3 \xrightarrow{H_2SO_4, \Delta} C_6H_2(NO_3)_3OH + 3H_2O$

ỨNG DỤNG

- Sản xuất nhựa epoxy.
- Sản xuất phẩm nhuộm, thuốc nổ, chất diệt cỏ, chất diệt nấm mốc.
- Tẩy uế, sát trùng.
- Điều chế: Trong công nghiệp, phenol được sản xuất từ cumene

$C_6H_5CH(CH_3)_2 \xrightarrow[2) H_2O, H_2SO_4]{1) O_2 (kh)} C_6H_5OH + CH_3COCH_3$

11A3 - Phenol

ARENE

hydrocarbon thơm

Khái niệm

Arene hay còn được gọi là hydrocarbon thơm là những hydrocarbon trong phân tử chứa một hoặc nhiều vòng benzene. Benzene là một hydrocarbon thơm có công thức phân tử là C_6H_6 .

Nhiều hợp chất thơm được gọi theo tên thông thường (ví dụ: toluene, xylene,...).

Khi gọi tên thay thế, vòng benzene được xem là mạch chính.

Khi có hai nhóm thế trên vòng benzene:

- Vị trí của chúng có thể được chỉ bằng các chữ số (1,2; 1,3; 1,4)
- Bằng các ký hiệu: o (ortho) cho vị trí 1,2; m (meta) cho vị trí 1,3; p (para) cho vị trí 1,4

Danh pháp

Tính chất vật lý

- Hydrocarbon trong dãy đồng đẳng của benzene là chất lỏng hoặc chất rắn (điều kiện thường)
- Có mùi đặc trưng, nhẹ hơn nước và kém tan trong nước
- Tam dụng môi hòa tan các chất hữu cơ
- Độ tan của hydrocarbon thơm lớn hơn các hydrocarbon khác

Tính chất hóa học

PHẢN ỨNG THẾ (ưu tiên thế ở vị trí ortho và para với nhóm alkyl)

a) Phản ứng halogen hóa

VD1: $C_6H_5CH_3 + Br_2 \xrightarrow{FeBr_3, \Delta} C_6H_4CH_3Br + HBr$

VD2: $C_6H_5CH_3 + Br_2 \xrightarrow{FeBr_3, \Delta} C_6H_4CH_3Br + HBr$

b) Phản ứng nitro hóa

$C_6H_5CH_3 + HNO_3 \xrightarrow{H_2SO_4, \Delta} C_6H_4CH_3NO_2 + H_2O$

c) Phản ứng cộng

a) Cộng hydrogen

$C_6H_6 + 3H_2 \xrightarrow{Ni, \Delta} C_6H_{12}$

b) Cộng chlorine

$C_6H_6 + 3Cl_2 \xrightarrow{UV} C_6H_6Cl_6$

PHẢN ỨNG KHÁC

a) Phản ứng oxy hóa mạch nhánh alkyl

$C_6H_5CH_3 + 2KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} C_6H_5COOK + 2MnO_2 + KOH + H_2O$

b) Phản ứng cháy

$C_6H_6 + \frac{15}{2} O_2 \xrightarrow{\Delta} 6CO_2 + 3H_2O$

Điều chế

- Chưng cất nhựa than đá hay chế biến dầu mỏ
- Phản ứng reforming alkane

Ứng dụng

- Dùng làm nhiên liệu.
- Làm dung môi để sản xuất sơn, cao su, mực in, được mỹ phẩm...
- Làm nguyên liệu sản xuất LAS...

Hoá 11

Sulfur

01 Trạng thái tự nhiên

- Kí hiệu: S
- Số hiệu nguyên tử: 16
- Độ âm điện: 2,58
- Trong tự nhiên, sulfur tồn tại ở dạng đơn chất và hợp chất

02 Tính chất vật lý

- Là chất rắn, màu vàng, không tan trong nước, tan ít trong ethanol, tan nhiều trong dầu hỏa, benzene
- Nóng chảy ở nhiệt độ 113 độ C
- Hoạt hóa ở khoảng 445 độ C

03 Tính chất hoá học

Tính oxy hoá:

Sulfur phản ứng với bột sắt ở nhiệt độ cao

$S(s) + Fe(s) \xrightarrow{\Delta} FeS(s)$

Sulfur phản ứng với thủy ngân ở nhiệt độ thường

$S(s) + Hg(l) \rightarrow HgS(s)$

Tính khử:

Phản ứng đốt cháy sulfur trong không khí

$S(s) + O_2(g) \xrightarrow{\Delta} SO_2(g)$

04 Ứng dụng

Sulfur là nguyên liệu để sản xuất sulfuric acid, được phẩm, thuốc trừ sâu,...

05 Sulfur dioxide

Ở điều kiện thường, sulfur dioxide (SO_2) là chất khí không màu, có mùi hắc, độc và tan nhiều trong nước.

Sulfur dioxide thể hiện các tính chất của một oxit axit (acidic oxide) như phản ứng với nước tạo môi trường axit, phản ứng với oxit bazơ (basic oxide) hoặc base tạo thành muối.

Chất này còn thể hiện cả tính oxy hóa và tính khử.

Ví dụ, sulfur dioxide oxy hóa hydrogen sulfide (H_2S) để tạo ra bột sulfur màu vàng theo phản ứng:

$SO_2(g) + 2H_2S(g) \rightarrow 3S(s) + 2H_2O(l)$

Phản ứng thể hiện tính khử của sulfur dioxide:

$2SO_2(g) + O_2(g) \xrightarrow{2H_2S, \Delta} 2SO_3(g)$

06 Ứng dụng Sulfur dioxide

SO_2 thường được dùng để sản xuất sulfuric acid, tẩy trắng vải sợi...

07 Một số biện pháp làm giảm phát thải SO_2 khí quyển

- Thay thế dần các nhiên liệu hóa thạch bằng nhiên liệu thân thiện môi trường như ethanol, hydrogen,.... kết hợp với khai thác các nguồn năng lượng tái tạo như năng lượng mặt trời, năng lượng gió.
- Dẫn khí thải của các nhà máy vào tháp hoặc bồn chứa các chất hấp phụ phù hợp như than hoạt tính hấp phụ khí sulfur dioxide trước khi thải khí ra môi trường
- Chuyển hóa sulfur dioxide thành các chất ít gây ô nhiễm hơn bằng các hóa chất như vôi sống (thành phần chính là CaO), vôi tôi (thành phần chính là $Ca(OH)_2$) hoặc đá vôi nghiền (thành phần chính là $CaCO_3$).

Ngành Y TẾ VIỆT NAM

Ngành y tế Việt Nam đóng vai trò quan trọng trong việc bảo vệ và nâng cao sức khỏe cộng đồng.

ĐẶC TRƯNG NỔI BẬT

- Hệ thống y tế đa cấp:** Bao gồm y tế cơ sở (xã, phường), y tế trung gian (quận, huyện) và y tế cao cấp (tỉnh, thành phố và trung ương), đảm bảo cung cấp dịch vụ y tế từ cơ bản đến chuyên sâu cho người dân.
- Đào tạo y khoa tiên tiến** thông qua hợp tác trong nước và quốc tế
- Nỗ lực cải thiện chất lượng dịch vụ:** Ngành y tế đang tập trung nâng cao chất lượng khám chữa bệnh, đầu tư cơ sở hạ tầng và ứng dụng công nghệ hiện đại.

THUẬN LỢI HIỆN NAY

- Nguồn nhân lực y tế tăng trưởng:** Số lượng bác sĩ và nhân viên y tế ngày càng tăng, đáp ứng nhu cầu chăm sóc sức khỏe của người dân.
- Ứng dụng công nghệ thông tin:** Việc áp dụng công nghệ trong quản lý và khám chữa bệnh giúp nâng cao hiệu quả và chất lượng dịch vụ y tế.

THÁCH THỨC VÀ KHÓ KHĂN

- Thiếu đào tạo** trong việc sử dụng các giải pháp chuyển đổi số cho đội ngũ y tế
- Nguồn cung nhân lực IT** trong ngành y tế còn hạn hẹp, gây hạn chế trong quá trình chuyển đổi số y tế
- Áp lực tài chính và quản lý:** Việc quản lý tài chính, đầu tư và mua sắm trang thiết bị y tế còn gặp nhiều khó khăn, ảnh hưởng đến hiệu quả hoạt động của các cơ sở y tế.

YÊU CẦU VỀ PHẨM CHẤT VÀ NĂNG LỰC

- Trình độ chuyên môn cao:** Người lao động cần được đào tạo bài bản, có kiến thức sâu rộng và cập nhật liên tục về y học.
- Đạo đức nghề nghiệp:** Tinh thần trách nhiệm, tận tâm và tuân thủ đạo đức y khoa là những phẩm chất quan trọng.
- Khả năng ứng dụng công nghệ:** Sử dụng thành thạo các công nghệ và thiết bị y tế hiện đại là yêu cầu thiết yếu trong bối cảnh y học ngày càng phát triển.

CÁC TRƯỜNG ĐẠI HỌC VÀ CAO ĐẲNG ĐÀO TẠO

- Đại học Y Hà Nội
- Đại học Y Dược TP.HCM
- Đại học Y Dược Huế
- Đại học Y Dược Thái Bình
- Đại học Y Dược Cần Thơ
- Đại học Kỹ thuật Y tế Hải Dương
- Đại học Y khoa Phạm Ngọc Thạch



NHÓM 5

CÔNG NGHỆ THÔNG TIN

CÁC ĐẶC TRƯNG NỔI BẬT

- Tiếp xúc nhiều với máy tính và phần mềm để thực hiện các công việc liên quan đến chuyển đổi, lưu trữ, bảo vệ, xử lý, cài đặt, truyền tải và thu thập thông tin.
- Tinh đổi mới và phát triển nhanh chóng: Liên tục thay đổi với tốc độ chóng mặt, yêu cầu phải cập nhật kiến thức và kỹ năng thường xuyên.
- Có mặt trong hầu hết các lĩnh vực như tài chính, y tế, giáo dục, thương mại điện tử, giải trí, sản xuất, và giao thông.
- Giúp tối ưu hóa quy trình làm việc, tự động hóa và nâng cao hiệu suất.
- CNTT mang tính thời đại.

CÁC THUẬN LỢI HIỆN NAY

- Nhu cầu sử dụng nhân lực trong ngành này rất cao.
- Đa dạng môi trường đào tạo.
- Mức thu nhập cao.
- Nhiều lựa chọn về nghề nghiệp.

THÁCH THỨC, KHÉ KHĂN

- Phải chịu được áp lực công việc cao khi công nghệ thay đổi.
- Đối mặt với khối lượng kiến thức khổng lồ.
- Cần đạt nhiều chứng chỉ để theo đuổi.
- Làm việc với máy tính thời gian dài rất có hại.

YÊU CẦU

- Phẩm chất:** Cần đam mê công nghệ, tinh thần trách nhiệm, kiên trì và chịu khó, tư duy logic và sáng tạo
- Chuyên môn năng lực:** kiến thức nền tảng vững chắc, thành thạo ít nhất 1 ngôn ngữ lập trình (Python, Java, C++, JavaScript, PHP, v.v.), Khả năng tự học và cập nhật công nghệ mới, Hiểu về quy trình phát triển phần mềm, Kỹ năng phân tích và giải quyết vấn đề

NƠI ĐÀO TẠO

- Đại học FPT.
- Đại học Khoa học và Công nghệ Hà Nội.
- Học viện Công nghệ Bưu chính Viễn thông.
- Học viện Kỹ thuật Quân sự
- Đại học Công nghệ Thông tin - Đại học Quốc gia TP. HCM.
- Đại học Công nghệ - Đại học Quốc gia Hà Nội.
- Đại học Bách khoa Hà Nội.
- Đại học Khoa học tự nhiên - Đại học Quốc gia Hà Nội.
- Đại học Bách khoa TP.HCM

Team_8 11A3

Công nghệ sinh học là ngành ứng dụng các nguyên lý sinh học và quy trình kỹ thuật để tạo ra sản phẩm và công nghệ phục vụ nhiều lĩnh vực như y học, nông nghiệp, môi trường và công nghiệp.

CÔNG NGHỆ SINH HỌC



1. Nhiệm vụ chính

- Nghiên cứu và phát triển sản phẩm
- Ứng dụng nông nghiệp, y học, dược phẩm
- Xử lý môi trường, kiểm định sản phẩm
- Sản xuất thực phẩm và đồ uống.



2. Năng lực cần có

- Kiến thức chuyên môn
- Kỹ năng
 - a. Nghiên cứu-Thí Nghiệm
 - b. Phân tích xử lý dữ liệu
- Khả năng sử dụng công nghệ



3. Phẩm chất

- Cẩn thận, tỉ mỉ.
- Kiên nhẫn và đam mê
- Tư duy logic, sáng tạo
- Trách nhiệm và đạo đức nghề nghiệp



4. Nơi đào tạo nghề

- Miền Bắc:** Đại học Bách khoa Hà Nội,...
- Miền Trung:** Đại học Khoa học - ĐH Huế,...
- Miền Nam:** Đại học Nông Lâm TP.HCM,...



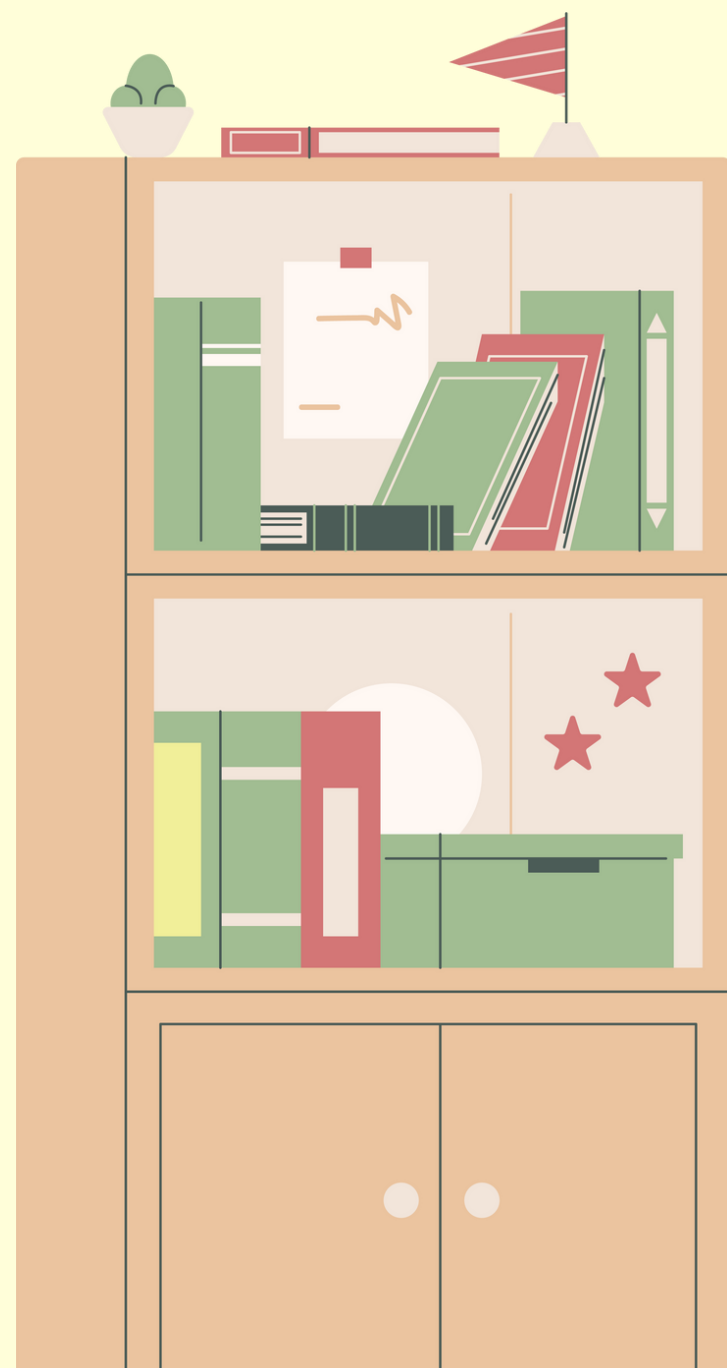
5. Triển vọng

- Mũi nhọn trong cuộc Cách mạng công nghiệp 4.0.
- Việt Nam có tiềm năng lớn, thu hút nhiều vốn đầu tư.
- Cơ hội việc làm đa dạng trong nước và quốc tế.

Infographic



THAO GIẢNG VĂN



NGOẠI KHOÁ SỬ



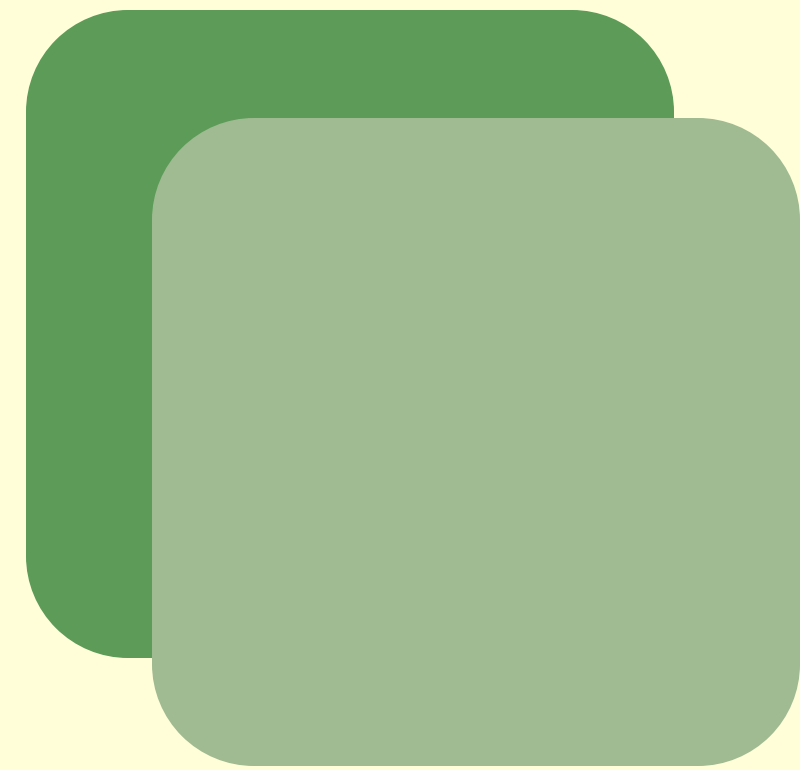
NGOẠI KHOẢ TOÁN

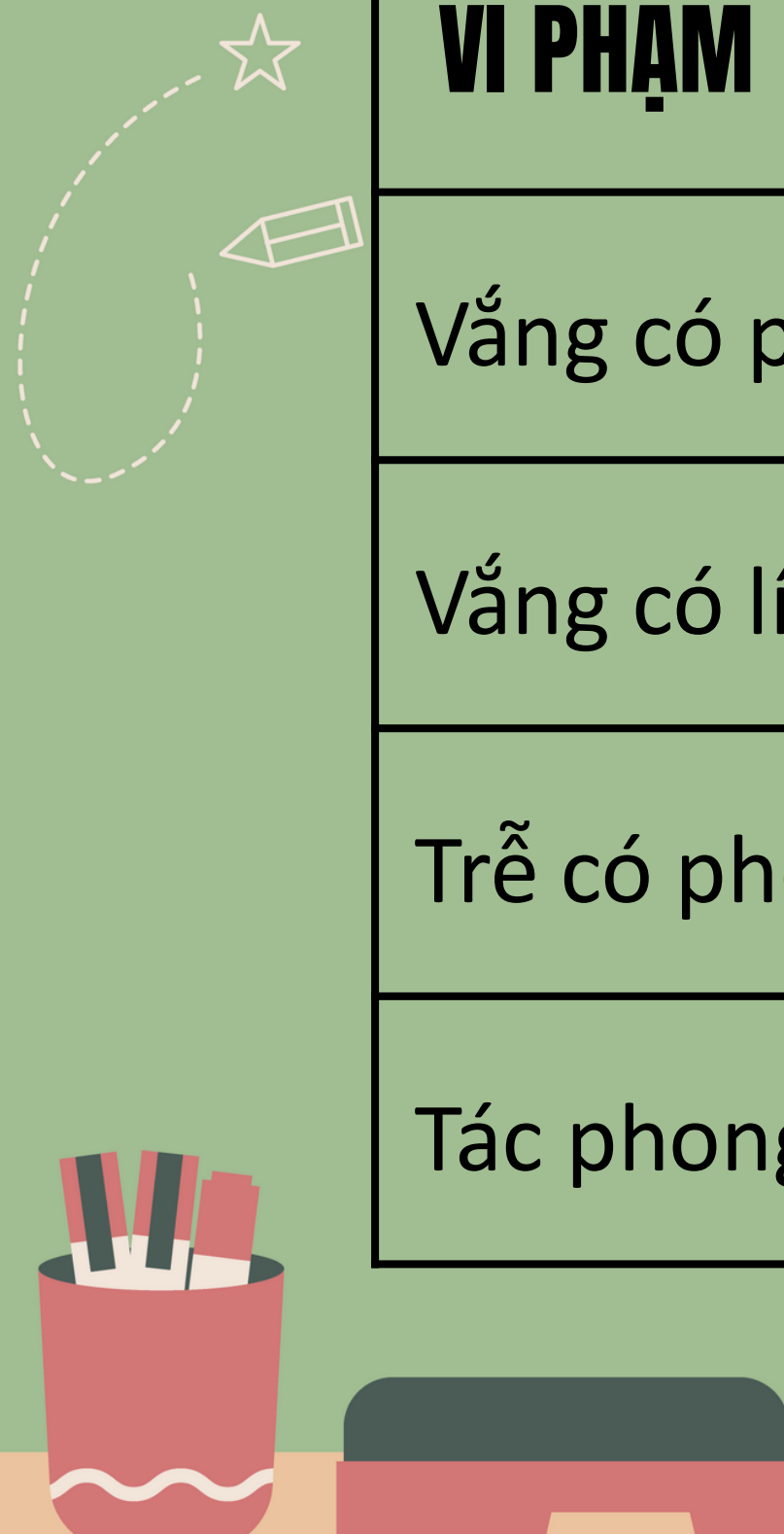


11A3

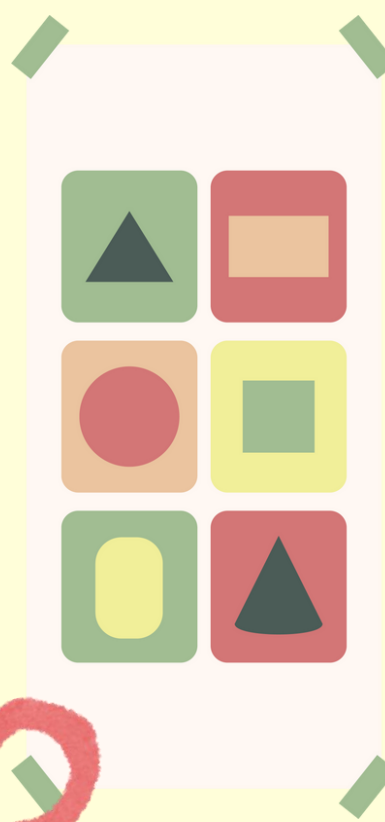
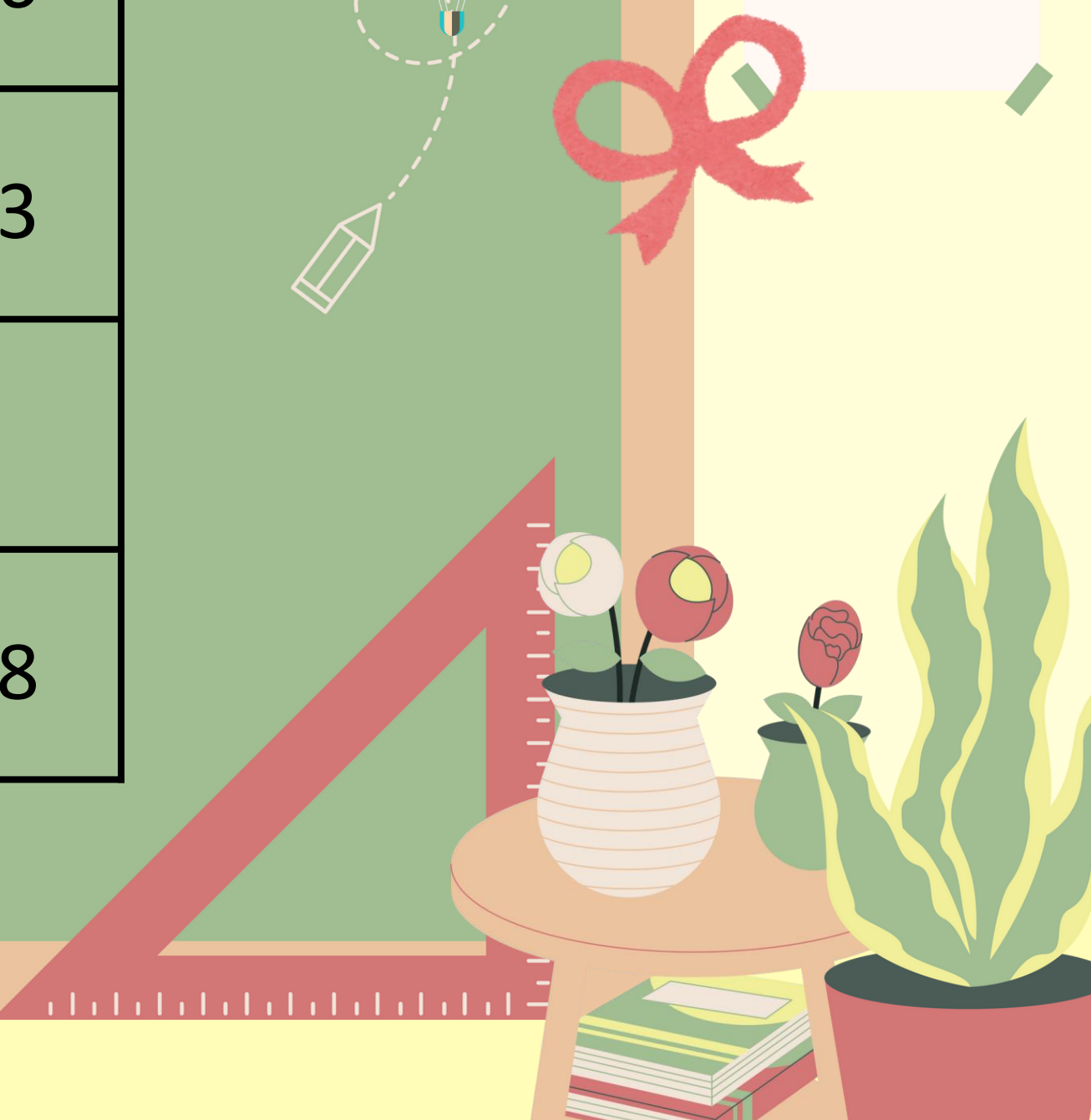


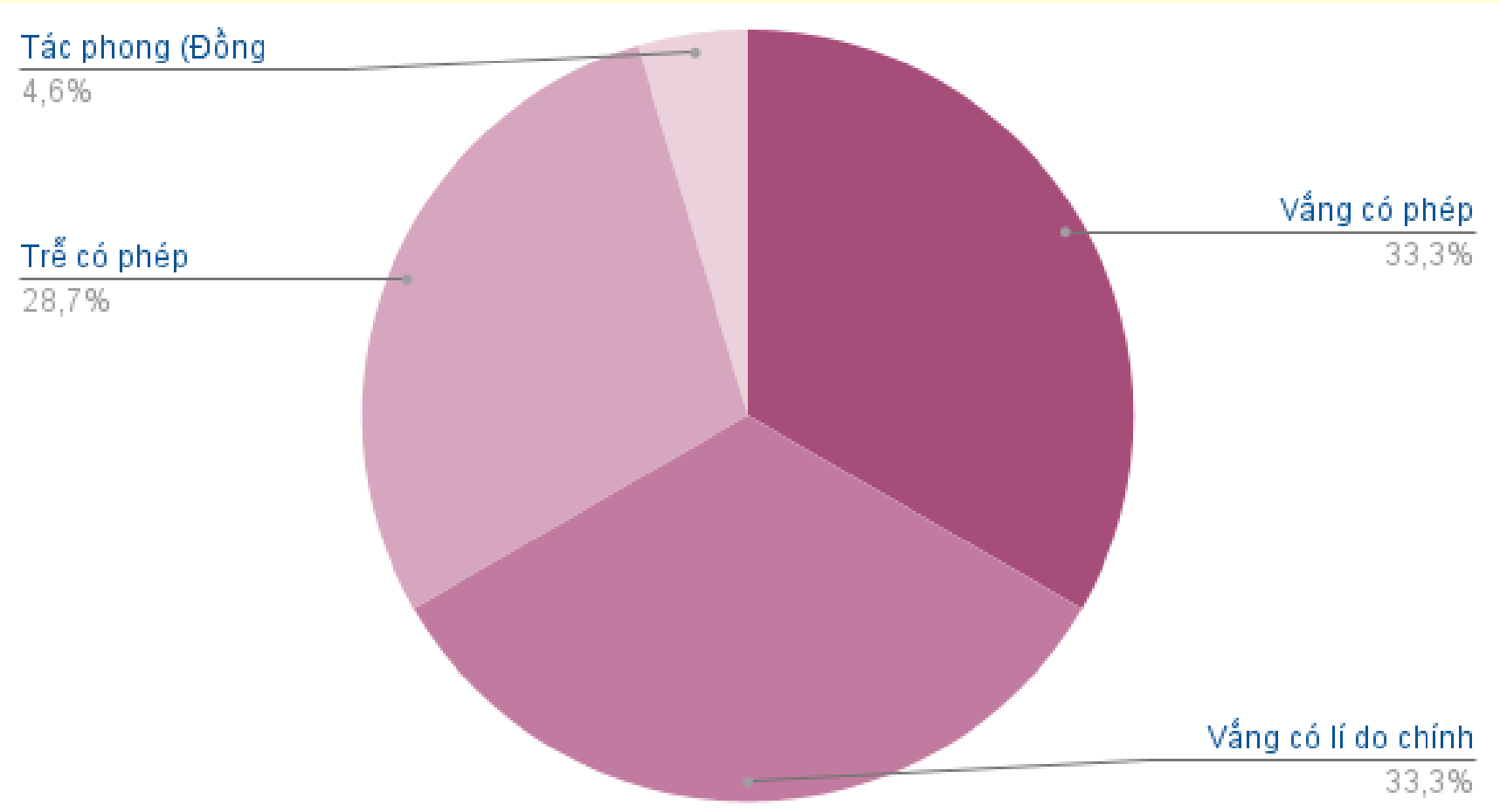
KỶ LUẬT





VI PHẠM	HKII
Vắng có phép	26
Vắng có lí do chính đáng	23
Trễ có phép	9
Tác phong (Đồng phục, giày, tóc,...)	18

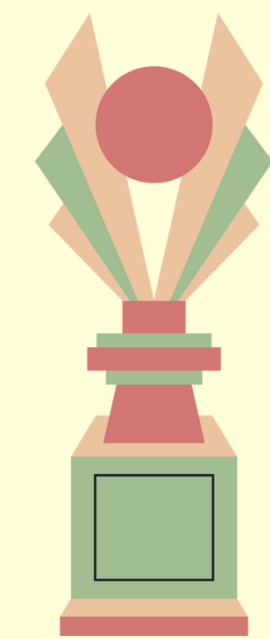
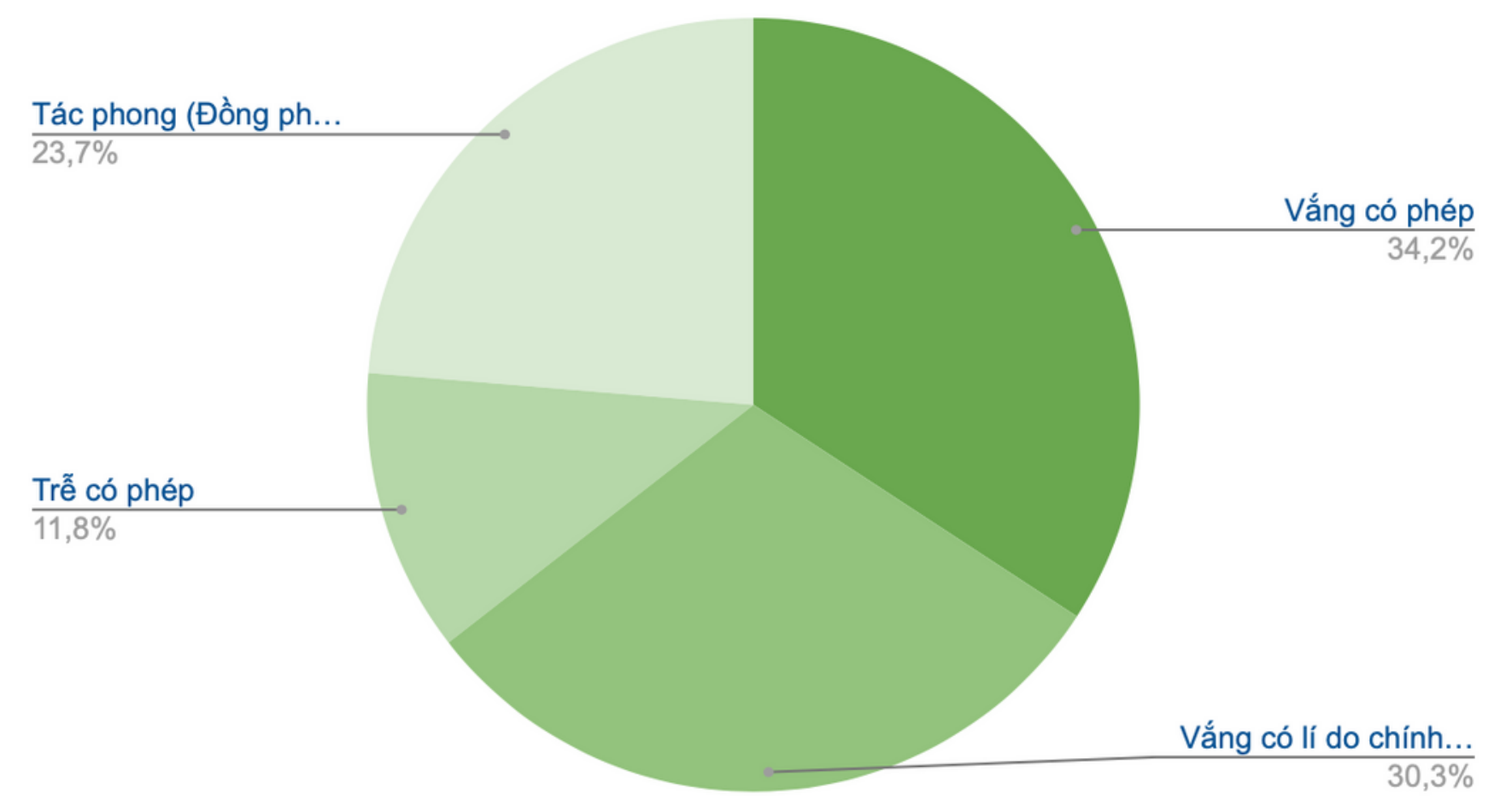




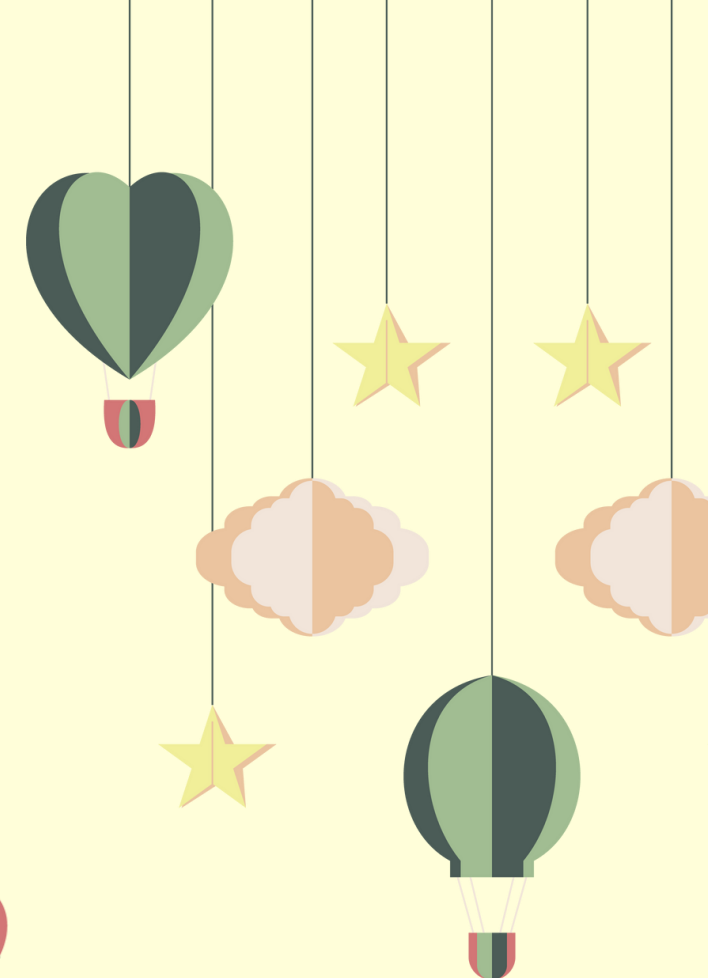
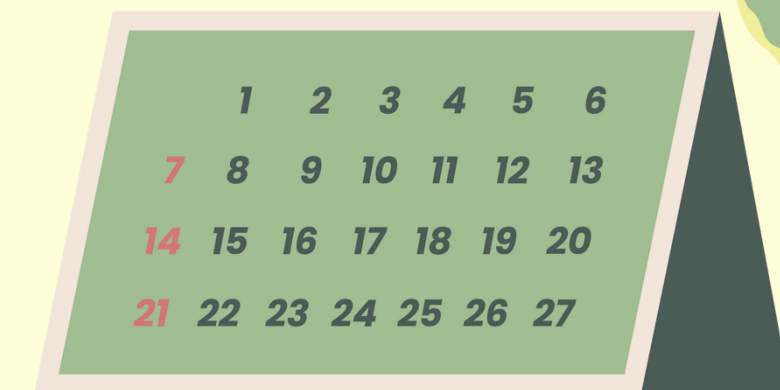
HKI



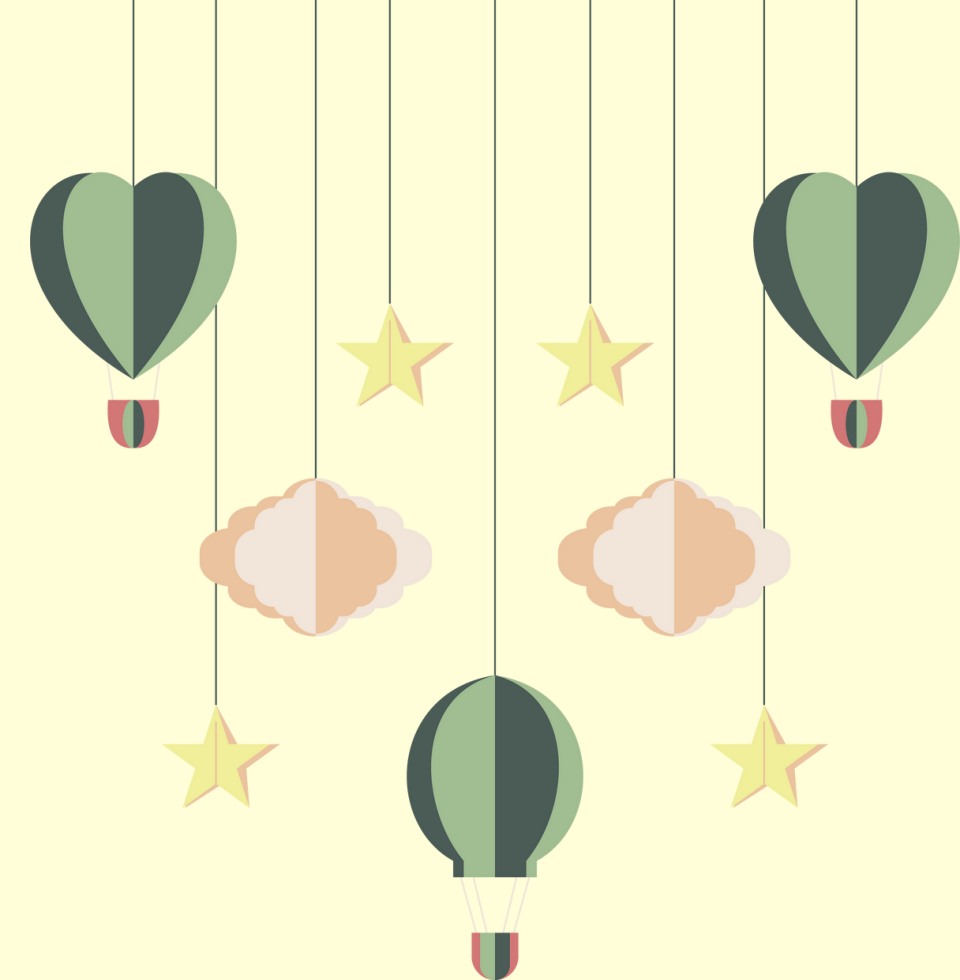
HKII



HẠNG 4 TOÀN KHỐI



11A3



PHONG TRÀO



VẬN ĐỘNG "TỰ HÀO MỘT DẢI NON SÔNG"

HỘI THI BÁO TƯỜNG "SON SẮC NIỀM TIN THEO ĐẢNG"

**TẬP SAN "NHÂN DỊP 50 NĂM NGÀY GIẢI PHÓNG MIỀN NAM,
THỐNG NHẤT ĐẤT NƯỚC"**

NGÀY HỘI "HƯỚNG NGHIỆP, TUYỂN SINH" 2025



HỘI THI "TRANG TRÍ LỄ VẬT DÂNG QUỐC TỔ NĂM HỌC 2024-2025"

SINH HOẠT CHÍNH TRỊ KỶ NIỆM 50 NĂM NGÀY GIẢI PHÓNG MIỀN NAM, THỐNG NHẤT ĐẤT NƯỚC VỚI CHỦ ĐỀ "TỰ HÀO THANH NIÊN THÀNH PHỐ BẮC"



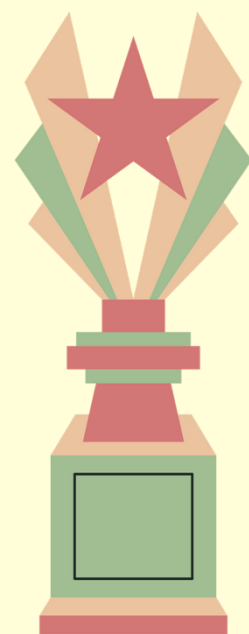
**LỚP LÝ LUẬN CHÍNH TRỊ DÀNH CHO ĐOÀN VIÊN
PHONG TRÀO NỤ CƯỜI HỒNG ĐỢT 3
CÔNG TRÌNH THANH NIÊN (THIỆN NGUYỆN)**



HỘI XUÂN



NGOẠI Huế KHÓA



Đà Nẵng



Hội An



THẦY CÔ



GIÁO SINH





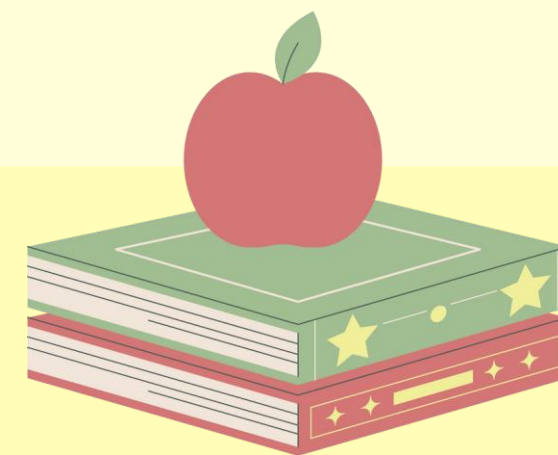
GIỎ TỔ HÙNG VƯƠNG



HOẠT ĐỘNG TỪ THIỆN



HẠNG 3 TOÀN KHỐI

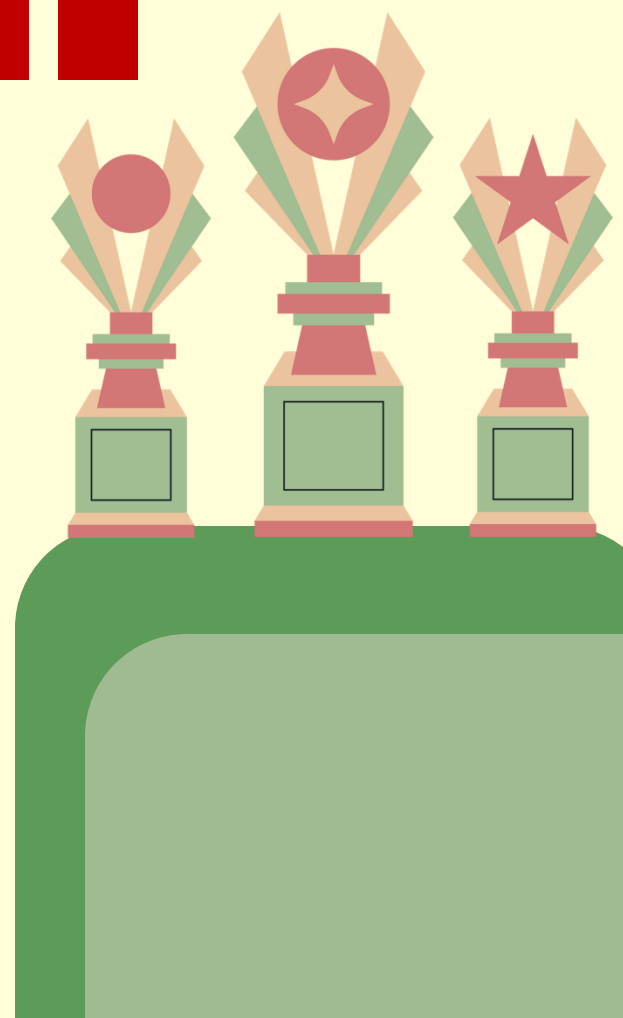


11A3



TOÀN DIỆN

HẠNG III



Hiền Mai, Kim Minh, Diệp Bình, Nhất Ph
đạt thành tích

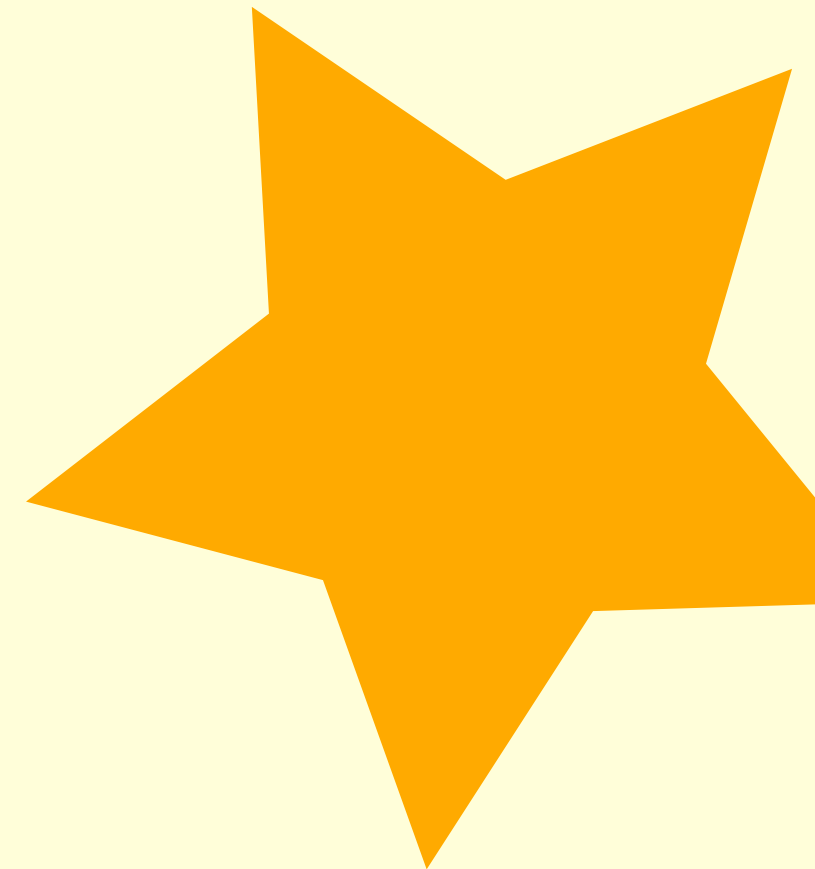
“Thanh niên tiên tiến làm theo lời Bác”



**Tập thể 11A3 đứng hạng nhất
trong thành tích**

“Tập thể tiên tiến làm theo lời Bác”





Trần Diệp

Giải Nhất Nghiên cứu khoa học cấp trường
Giải Nhì Nghiên cứu khoa học cấp thành phố





Nguyễn Kim Minh
Đạt giải Ba môn Toán
Olympic cấp thành phố



Lê Nhất Phong
Đạt giải Nhì môn Lý
Olympic cấp thành phố





Trương Như Thành
Huy chương **Đồng**
cuộc thi GENIUS OLYMPIAD QUỐC TẾ

Trần Gia Phú

Huy chương **Bạc** SMUN MALAYSIA
KHUYẾN KHÍCH cuộc thi SÁNG TẠO TPHCM





Trần Gia
Phú
~~Đội Bóng rổ Nam~~
Thể thao học sinh cấp Quận
Anh
Hạng 3



Lê Nhất Phong
Hạng 1 môn Cờ vua
Thể Thao cấp Quận
(đồng đội Nam)

11A3



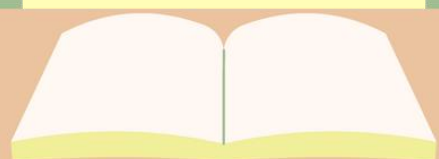
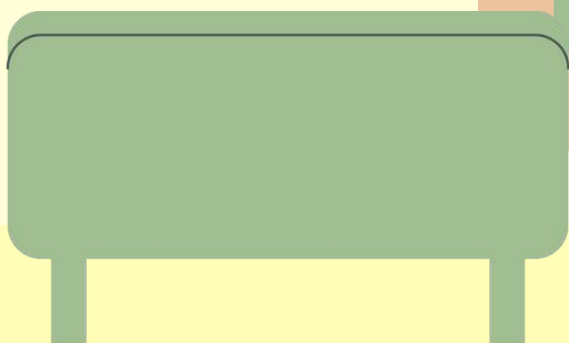
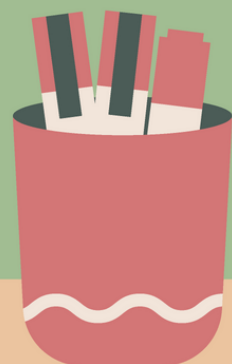
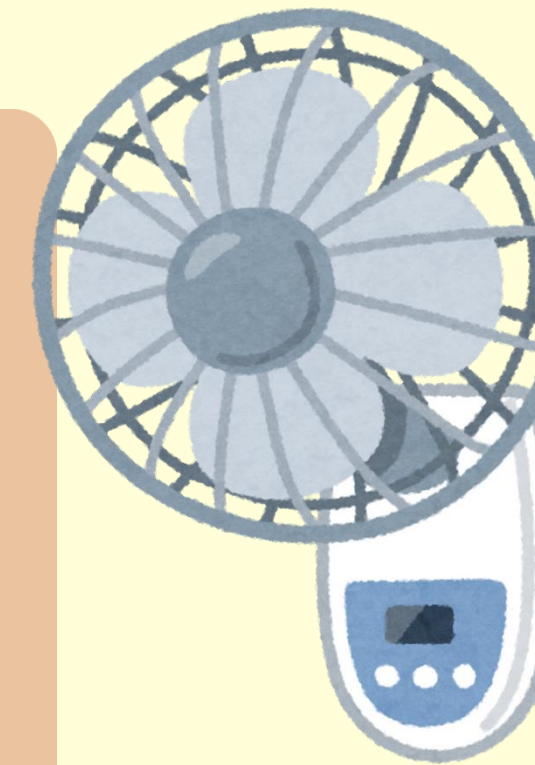
CƠ SỞ

VẬT CHẤT



Một số vấn đề

- Ghế gãy nhiều
- Dây HDMI của lớp khó sử dụng và có dấu hiệu hư hỏng
- Quạt bàn giáo viên từng thời gian hỏng và gãy
- Lớp mất 2 cục pin sạc, củ sạc bị chai
- Lớp có dấu hiệu mất vài cây bút lông



11A3

Bảng hỗ trợ



STT	NỘI DUNG	THU	CHI	TỔN
1	Tồn còn lại sau HK1			2.089.000 đ
2	Trại Xuân	2.639.000 đ	3.374.000 đ	
3	Phụ huynh chi	10.000.000 đ		
4	Ngoại Khóa miền Trung	1.310.000 đ	4.995.000 đ	
5	Giỗ Tổ		1.330.000 đ	
6	Thời trang tái chế		1.130.000 đ	
7	In ấn đề cương, tài liệu		2.439.000 đ	
8	Dụng cụ học tập		395.000 đ	
9	Tổ chức sinh nhật theo quý		1.162.000 đ	
TỔN ĐẾN HIỆN TẠI:				1.213.000 đ

THÔNG BÁO

CHUYỂN MÔN

- **02/6/2025 đến 14/6/2025** (CMHS tải mẫu đơn trên website trường)
- Chuyển môn theo điều kiện thực tế của Nhà trường và kết quả bài kiểm tra của học sinh.
- Chỉ được chuyển môn **01 lần trong 03 năm** (nếu có)
- Không giải quyết khi hết hạn nộp đơn

THÔNG BÁO

- CMHS và HS suy nghĩ kĩ và đăng ký 2 môn tự chọn thi TNTHPT. Hạn đăng ký link cho 2 môn này là 31/5/2025.
- Phụ huynh nếu mượn học bạ thì nhà trường bắt đầu giải quyết từ tuần thứ 2 của tháng 6, vì trước thời gian trên học bạ chưa hoàn tất kịp.

CẢM ƠN BA MẸ
đã lắng nghe

A	B	C	D
E	F	G	H
I	J	K	L
M	N	O	P
Q	R	S	T
U	V	W	X
Y	Z		