

NỘI DUNG ÔN TẬP KIỂM TRA CUỐI HKII – NĂM HỌC 2022 – 2023

1. TOÁN

- 1- Bất phương trình bậc hai một ẩn (dấu tam thức, giải bất phương trình bậc hai)
- 2- Phương trình quy về pt bậc hai
- 3- Quy tắc cộng – quy tắc nhân
- 4- Hoán vị, chỉnh hợp, tổ hợp
- 5- Nhị thức Newton
- 6- Xác suất
- 7- Đường thẳng – đường tròn trong mặt phẳng tọa độ
- 8- Ba đường conic

2. VẬT LÝ

2.1. Lý thuyết:

- Động năng
- Thế năng
- Động lượng
- Chuyển động tròn
- Gia tốc hướng tâm, lực hướng tâm

2. 2. Bài tập:

- Động năng, thế năng. Định luật bảo toàn cơ năng.
- Động lượng và định luật bảo toàn động lượng. Tổng động lượng của hệ (2 vật), xung lượng của lực (lực cùng phương với vận tốc), CĐ phản lực (2 vật cùng phương)
- Các loại va chạm: Va chạm mềm, va chạm đàn hồi (chỉ áp dụng định luật bảo toàn động lượng)...
- Động học của chuyển động tròn: Chu kì, tần số, tốc độ góc, tốc độ dài, gia tốc hướng tâm, góc quét, độ dài cung tròn, kim đồng hồ.
- Lực hướng tâm: Lực, vận tốc, gia tốc, bán kính
- Nội dung từ bài học 17 đến 21.

3. HÓA HỌC

3.1. Trắc nghiệm:

- Xác định chất khử, chất oxi hóa, phản ứng oxi hóa – khử
- Cân bằng phản ứng oxi hóa-khử (có 2 nguyên tố thay đổi số oxi hóa)

- Một số khái niệm (phản ứng tỏa nhiệt, thu nhiệt, điều kiện chuẩn)
- Ý nghĩa của dấu và giá trị $\Delta_r H^\circ_{298}$.
- Bài toán đơn giản tính $\Delta_r H^\circ_{298}$ của một phản ứng dựa vào bảng số liệu nhiệt tạo thành.
- Bài tập áp dụng định luật tác dụng khối lượng để dự đoán sự thay đổi tốc độ phản ứng khi thay đổi nồng độ của chất phản ứng
- Bài toán vận dụng quy tắc Van't Hoff
- Vị trí, cấu tạo nhóm halogen, cấu tạo đơn chất halogen
- Tính chất vật lí của đơn chất halogen và hợp chất halide
- Bài tập thực tế về phản ứng oxi hóa – khử
- Bài toán ứng dụng thực tế có liên quan đến biến thiên enthalpy của phản ứng
- Lý thuyết tổng hợp kiến thức halogen
- Bài toán thực tế liên quan halogen

3.2. Bài tập:

- Hoàn thành phương trình phản ứng
- Viết phương trình hóa học chứng minh tính chất, nêu và giải thích hiện tượng :
 - PTHH chứng minh tính chất
 - + Tính oxi hóa giảm dần từ chlorine đến iodine
 - + Chlorine có thể vừa là chất oxi hóa, vừa là chất khử
 - + Bromine có thể vừa là chất oxi hóa, vừa là chất khử
 - + Hydrochloric acid đóng vai trò chất oxi hóa
 - + Hydrochloric acid đóng vai trò chất khử
 - + Tính khử mạnh của ion Br^- , I^- (có thể khử được H_2SO_4 đặc)
- Nêu và giải thích hiện tượng
 - + Vì sao HF có thể được dùng để vẽ hình, khắc chữ lên thủy tinh?
 - + Nêu hiện tượng và viết PTHH xảy ra khi dẫn khí Chlorine qua dung dịch sodium bromide
 - + Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng xảy ra khi cho khí Chlorine qua dung dịch hỗn hợp gồm NaI và hồ tinh bột?
 - + Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng xảy ra khi cho nước bromine vào dung dịch hỗn hợp gồm NaI và hồ tinh bột?
 - + Cho HCl đặc vào thuốc tím (KMnO_4 ở dạng tinh thể hoặc dung dịch).

+ Vì sao hydrochloric acid (HCl) có thể dùng để loại bỏ gỉ sét bám trên bề mặt các vật dụng bằng thép (biết gỉ sét có thành phần chính là Fe_2O_3)?

+ Vì sao thuốc muối Nabica (có thành phần chính là NaHCO_3) có thể làm giảm triệu chứng đau dạ dày do dư thừa hydrochloric acid trong dịch vị dạ dày ?

- Nhận biết 4 dung dịch không màu

+ Anion: F^- , Cl^- , Br^- , I^- , CO_3^{2-} , SO_4^{2-} , NO_3^-

+ Cation: Na^+ , K^+ , Ba^{2+}

- Bài toán kim loại, oxit kim loại tác dụng dd HCl

+ Nếu cho 1 kim loại (hoặc oxit kim loại) sẽ tính nồng độ % của muối trong dung dịch sau phản ứng (Cho m kim loại (hoặc oxit) , m dung dịch HCl hoặc cho m gam dd HCl C%, phản ứng vừa đủ)

+ Nếu cho hỗn hợp 2 chất : tính khối lượng hoặc % khối lượng của chất trong hỗn hợp ban đầu (Cho m gam hỗn hợp và V lít khí (đkc) hoặc m gam hỗn hợp và m gam muối)

- Bài toán cơ bản tính tốc độ trung bình của phản ứng. (Cho sẵn PTHH, nồng độ đầu, nồng độ sau khoảng thời gian cụ thể)

- Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng (Xác định yếu tố nào đã ảnh hưởng trong 1 số quá trình cụ thể hoặc xác định tốc độ phản ứng tăng hay giảm khi thay đổi 1 yếu tố)

4. SINH HỌC

- Chương 5. Vi sinh vật và ứng dụng.

+ Quá trình tổng hợp và phân giải vi sinh vật.

+ Sinh trưởng và sinh sản ở vi sinh vật.

+ Công nghệ vi sinh vật.

+ Ứng dụng vi sinh vật trong thực tiễn.

- Chương 6. Virus và ứng dụng.

+ Virus

+ Ứng dụng của virus trong y học và thực tiễn.

+ Virus gây bệnh

5. NGỮ VĂN

- Đọc hiểu văn bản: Văn bản truyện (Văn bản ngoài SGK), trọng tâm kỹ năng kiến thức bài 8.

- Tiếng Việt: Biện pháp tu từ chêm xen, liệt kê (Bao gồm 2 câu).

- Viết: Phân tích, đánh giá về chủ đề và những nét đặc sắc về hình thức nghệ thuật của một bài thơ.

6. LỊCH SỬ: Bao gồm nội dung cơ bản các bài: 15, 16, 17, 18, 19, 20

7. ĐỊA LÝ

- Lý thuyết (Trắc nghiệm): Bài 19, 20, 21, 23, 25, 26, 27, 29, 30, 31, 34, 35, 36, 37, 39.

- Thực hành: không giới hạn nội dung

+ Đọc hiểu.

+ Tính toán: GDP/người, khối lượng luân chuyển, khối lượng vận chuyển, cự li vận chuyển trung bình, cán cân thương mại.

+ Vẽ biểu đồ: tròn, cột đôi, đường

+ Nhận xét.

8. TIẾNG ANH: Unit 7 và Unit 8 (đến 8E WORD SKILLS)

Vocabulary:

1/ Word list	Unit 7, 8 SB p.141-142
2/Vocabulary Builder	Unit 7 SB p.127
3/VOCABULARY /KEY PHRASES	7A task 2, task 4 7E task 3 7F task 7 7G task 2,4,5,7 7H task 6 8A task 2,5 8C task 2
4/ Word skills	Compounds (7E), Verb + preposition (8E)

Grammar:

1/ Tenses:

- ✓ present perfect
- ✓ present simple
- ✓ past simple
- ✓ past perfect
- ✓ past continuous

✓ simple future

2/ Passive voice (present simple, past simple, present perfect, simple future, modal verbs)

3/ Reported speech (statement)

4/ If clause (type 1,2)

5/ verb forms

- expect	- avoid	- mind
- decide	- fail	- offer
- keep	- end up	- promise
- pretend	- risk	- enjoy
- prep + V-ing	- make SB do STH	- let
- spend	- admit	- fancy
- can't stand	- agree	

Bám sát các phần: Learn this! + Grammar Builder + Grammar Reference

Pronunciation: word stress

9. GD CD

- Bài 17: Pháp luật và đời sống.
- Bài 18: Hệ thống pháp luật và văn bản pháp luật Việt Nam.
- Bài 19: Thực hiện pháp luật.
- Bài 20: Khái niệm, đặc điểm, vị trí của Hiến pháp.
- Bài 21: Nội dung cơ bản của Hiến pháp nước Cộng hòa xã hội chủ nghĩa Việt Nam năm 2013 về chính trị.
- Bài 22: Nội dung cơ bản của Hiến pháp nước Cộng hòa xã hội chủ nghĩa Việt Nam năm 2013 về quyền con người, quyền và nghĩa vụ cơ bản của công dân.
- Bài 23: Nội dung cơ bản của Hiến pháp nước Cộng hòa xã hội chủ nghĩa Việt Nam năm 2013 về kinh tế, văn hóa, giáo dục, khoa học, công nghệ và môi trường.

