



TỔNG HỢP CÁC BÀI TOÁN LIÊN QUAN ĐẾN HIỆU SUẤT, LƯỢNG DƯ, CHUỖI PHẢN ỨNG HÓA HỌC

Bài toán liên quan đến hiệu suất

Bài 1: Điện phân hết dung dịch chứa 117g NaCl có màng ngăn với hiệu suất 80%. Khối lượng khí clo thu được là bao nhiêu

Bài 2: Cho 6,125 gam KClO_3 vào ống nghiệm chứa dung dịch HCl dư đun nhẹ. Hãy xác định thể tích khí clo thu được (đktc), biết hiệu suất phản ứng là 85%

Bài 3: Tính m(g) Natri và V l khí Clo cần dùng để điều chế 4,68 g muối NaCl, hiệu suất phản ứng là 80%

Bài 4: Nung nóng 12,8 gam Cu với Clo dư. Xác định khối lượng muối CuCl_2 thu được biết hiệu suất phản ứng là 83%?

Bài 5: Nung 12,87 gam NaCl với H_2SO_4 đặc dư thu được bao nhiêu lit khí và bao nhiêu gam muối Na_2SO_4 , biết hiệu suất phản ứng là 90%?

Bài 6: Xác định khối lượng thuốc tím và axit HCl cần dùng để điều chế 5,6 l khí clo, biết hiệu suất phản ứng là 80%.

Bài toán liên quan đến lượng dư

Bài 1: Cho 3,2 g S tác dụng với 11,2 g Fe. Hỏi sau phản ứng tạo thành bao nhiêu g FeS ? Tính khối lượng chất còn dư.

Bài 2: Đốt cháy 6,4 g S bằng 11,2 lít khí O_2 (đktc) thu được sản phẩm là SO_2 . Tính thể tích của các khí thu được sau phản ứng hóa học trên ở đktc

Bài 3: Đốt cháy 4,8 g cacbon bằng 6,72 lít khí oxi thu được sản phẩm sau phản ứng là CO_2 . Tìm khối lượng chất còn dư và thể tích khí CO_2 thu được

Bài 4: Cho 20,8 g BaCl_2 tác dụng với dung dịch chứa 9,8 g H_2SO_4 . Tính khối lượng các chất thu được sau phản ứng.

Bài 5: Cho 20 g CuO tác dụng với dung dịch chứa 18,25 g HCl. Tính khối lượng các chất thu được sau phản ứng.

Bài 6: Cho V lít khí Oxi ở đktc tác dụng với 16,8 g sắt. Sau phản ứng thu được 16 g sắt (III) oxit.

a) Chứng minh rằng: Oxi phản ứng hết, sắt còn dư

b) Tính V và khối lượng sắt còn dư

Bài 7: Cho 4,8 gam Mg vào dung dịch HCl sau phản ứng thu được 2,24 lít H_2 (đktc). Tính lượng Mg còn dư và khối lượng muối thu được sau phản ứng.

Bài 8: Cho 2,8 gam sắt tác dụng với 14,6 gam axit clohidric HCl nguyên chất.

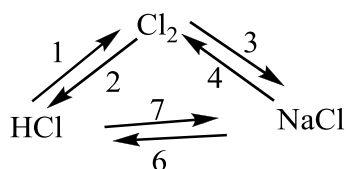
a) Viết phương trình phản ứng xảy ra.

b) Chất nào còn dư sau phản ứng và dư bao nhiêu gam?

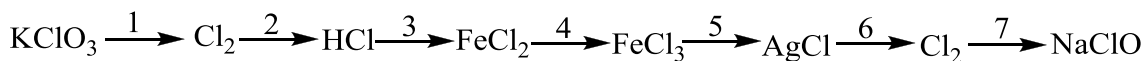
c) Tính thể tích khí H_2 thu được (đktc)?

Bài 9: Thêm 300ml dung dịch chứa 51g AgNO_3 vào 200ml dung dịch chứa 23,8g KBr. Xác định C_M của các muối trong dung dịch sau phản ứng.

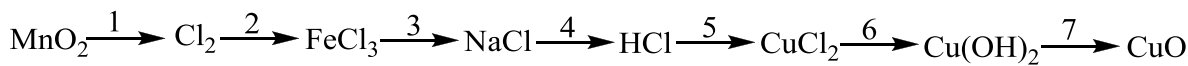
Thực hiện chuỗi phản ứng



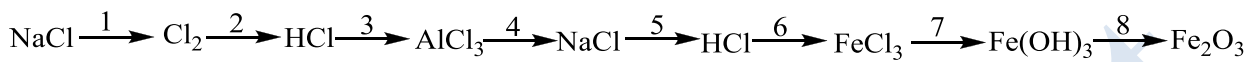
1.



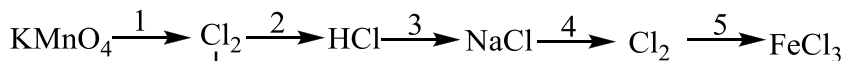
2.



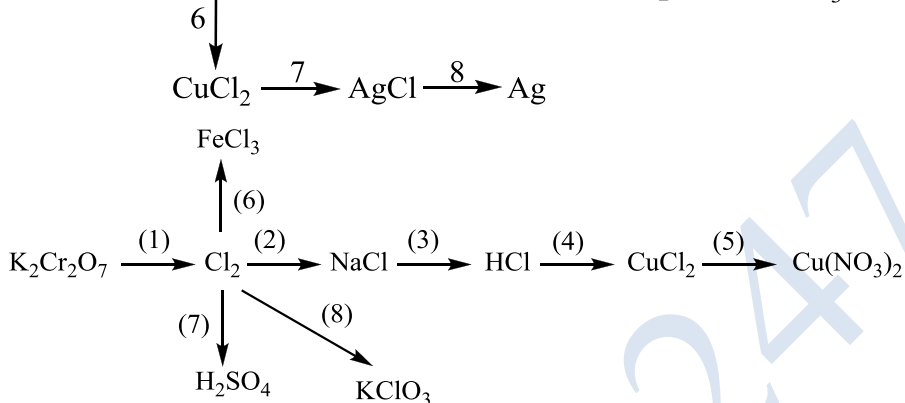
3.



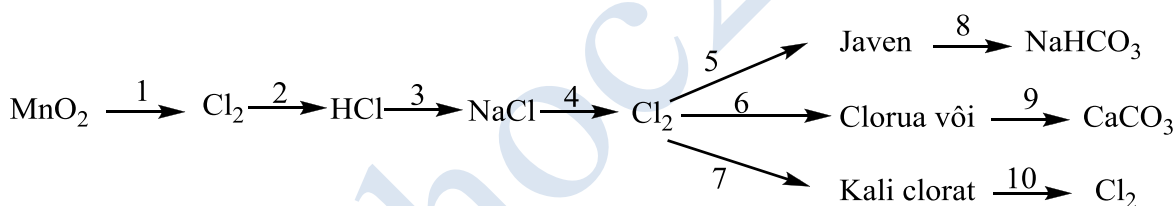
4.



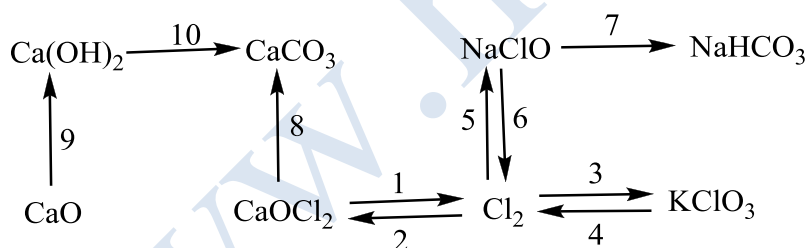
5.



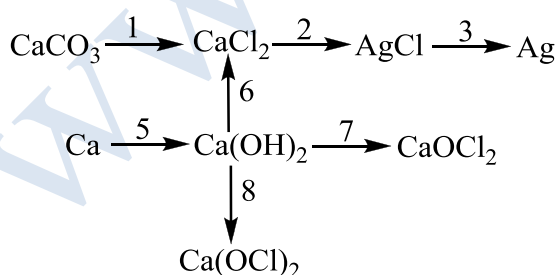
6.



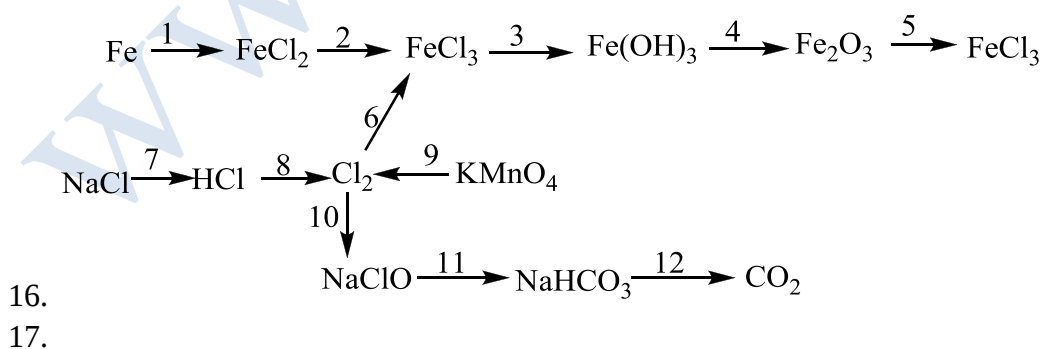
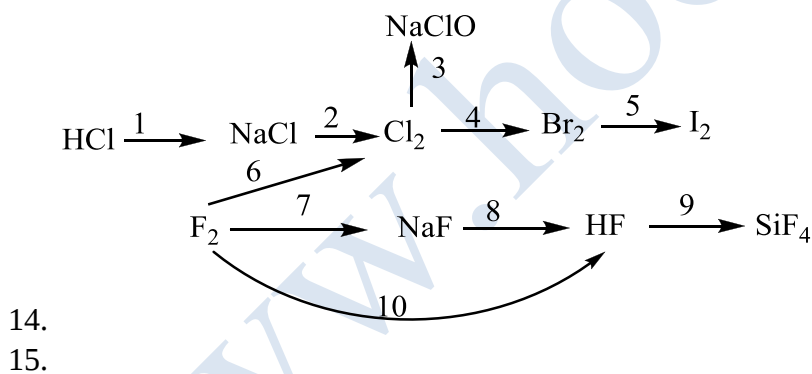
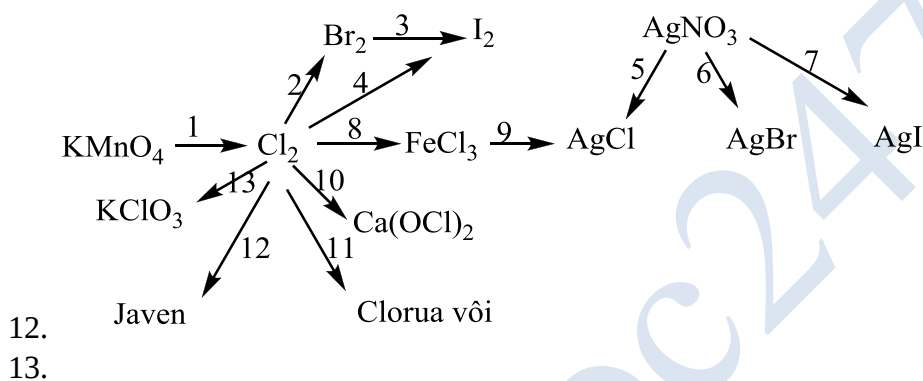
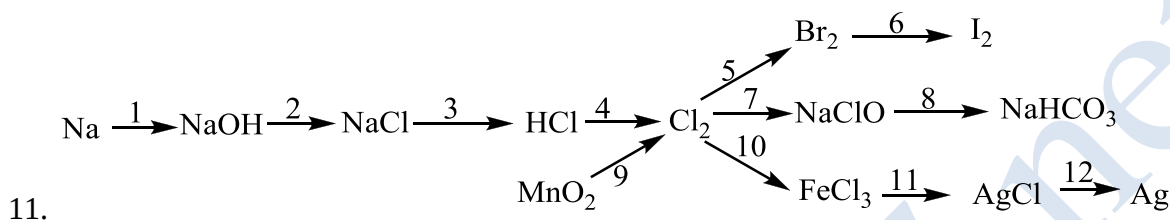
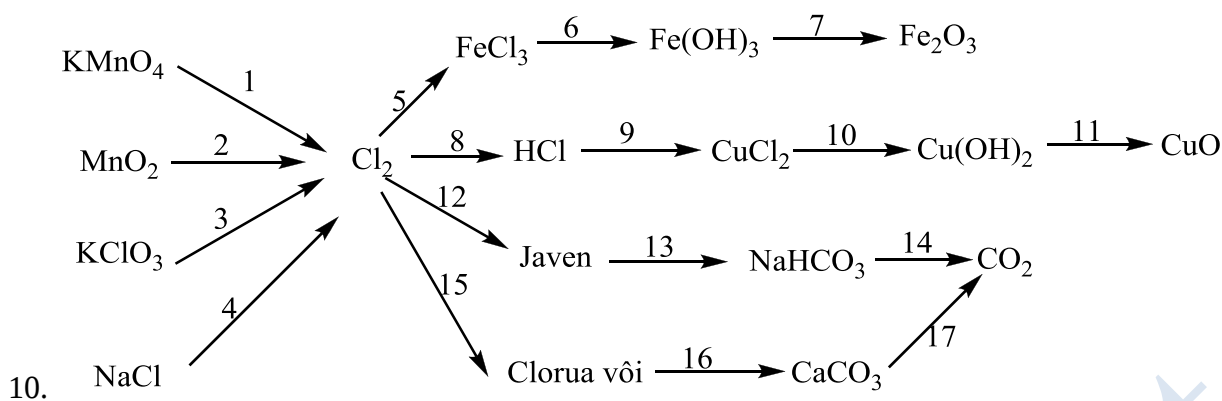
7.

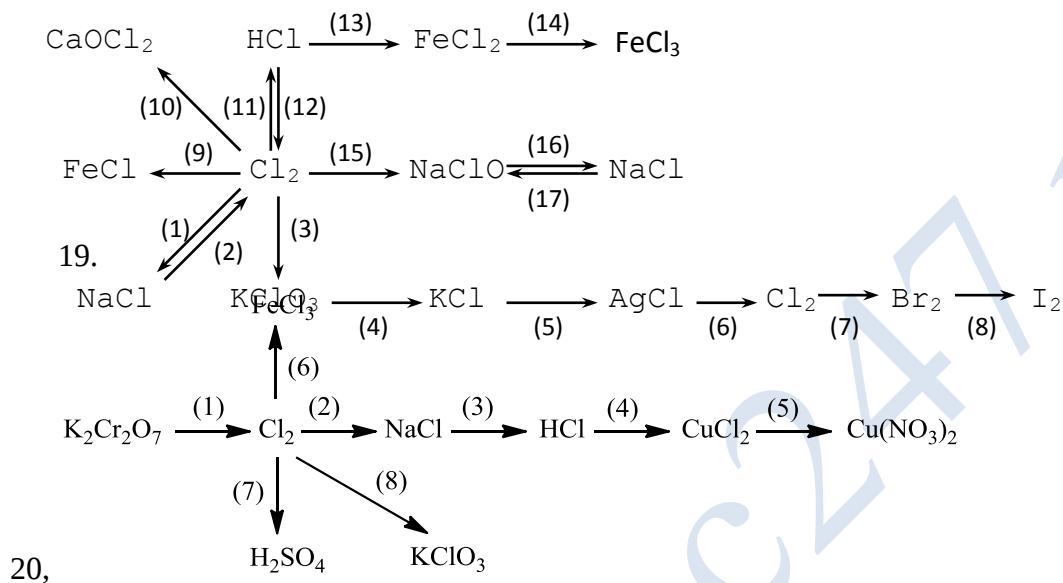
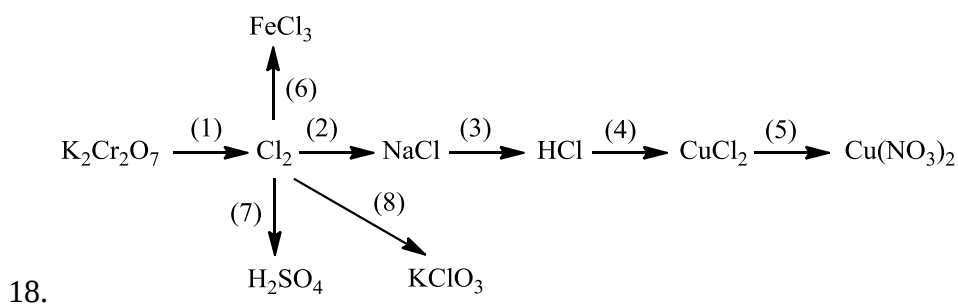


8.



9.







Vững vàng nền tảng, Khai sáng tương lai

Website **HOC247** cung cấp một môi trường **học trực tuyến** sinh động, nhiều **tiện ích thông minh**, nội dung bài giảng được biên soạn công phu và giảng dạy bởi những **giáo viên nhiều năm kinh nghiệm, giỏi về kiến thức chuyên môn lẫn kỹ năng sư phạm** đến từ các trường Đại học và các trường chuyên danh tiếng.

I. Luyện Thi Online

Học mọi lúc, mọi nơi, mọi thiết bị – Tiết kiệm 90%

- **Luyện thi ĐH, THPT QG:** Đội ngũ **GV Giỏi, Kinh nghiệm** từ các Trường ĐH và THPT danh tiếng xây dựng các khóa **luyện thi THPTQG** các môn: Toán, Ngữ Văn, Tiếng Anh, Vật Lý, Hóa Học và Sinh Học.
- **Luyện thi vào lớp 10 chuyên Toán:** Ôn thi **HSG lớp 9** và **luyện thi vào lớp 10 chuyên Toán** các trường **PTNK, Chuyên HCM (LHP-TĐN-NTH-GĐ), Chuyên Phan Bội Châu Nghệ An** và các trường Chuyên khác cùng **TS. Trần Nam Dũng, TS. Phạm Sỹ Nam, TS. Trịnh Thanh Đèo và Thầy Nguyễn Đức Tấn**.

II. Khoá Học Nâng Cao và HSG

Học Toán Online cùng Chuyên Gia

- **Toán Nâng Cao THCS:** Cung cấp chương trình Toán Nâng Cao, Toán Chuyên dành cho các em HS THCS lớp 6, 7, 8, 9 yêu thích môn Toán phát triển tư duy, nâng cao thành tích học tập ở trường và đạt điểm tốt ở các kỳ thi HSG.
- **Bồi dưỡng HSG Toán:** Bồi dưỡng 5 phân môn **Đại Số, Số Học, Giải Tích, Hình Học và Tổ Hợp** dành cho học sinh các khối lớp 10, 11, 12. Đội ngũ Giảng Viên giàu kinh nghiệm: **TS. Lê Bá Khánh Trình, TS. Trần Nam Dũng, TS. Phạm Sỹ Nam, TS. Lưu Bá Thắng, Thầy Lê Phúc Lữ, Thầy Võ Quốc Bá Cẩn** cùng đội HLV đạt thành tích cao HSG Quốc Gia.

III. Kênh học tập miễn phí

*HOC247 NET cộng đồng học tập miễn phí
HOC247 TV kênh Video bài giảng miễn phí*

- **HOC247 NET:** Website học miễn phí các bài học theo **chương trình SGK** từ lớp 1 đến lớp 12 tất cả các môn học với nội dung bài giảng chi tiết, sửa bài tập SGK, luyện tập trắc nghiệm miễn phí, kho tư liệu tham khảo phong phú và cộng đồng hỏi đáp sôi động nhất.
- **HOC247 TV:** Kênh **Youtube** cung cấp các Video bài giảng, chuyên đề, ôn tập, sửa bài tập, sửa đề thi miễn phí từ lớp 1 đến lớp 12 tất cả các môn Toán- Lý - Hoá, Sinh- Sử - Địa, Ngữ Văn, Tin Học và Tiếng Anh.