kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 2 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 28/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK2.015

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Việc ướp muối và phơi khô cá nhằm làm cho phản ứng xảy ra

A. không đổi tốc độ, chỉ đổi lượng sản phẩm
B. chậm hơn
C. đổi chiều phản ứng
D. nhanh hơn

Câu 2. Cho dung dịch chứa $1,8$ mol Br^- tác dụng với dung dịch $AgNO_3$ dư. Khối lượng kết tủa thu được bằng (làm tròn đến hàng đơn vị).

A. 338 g
B. 188 g
C. 2 g
D. 423 g

Câu 3. Cho Br_2 có $M = 160$, $t_{nc} = -7\ ^\circ C$, $t_s = 59\ ^\circ C$, I_2 có $M = 254$, $t_{nc} = 114\ ^\circ C$, $t_s = 184\ ^\circ C$. Đi từ F_2 đến I_2, nhiệt độ nóng chảy và nhiệt độ sôi của các đơn chất halogen biến đổi thế nào?

A. giảm dần
B. tăng rồi giảm
C. không đổi
D. tăng dần

Câu 4. Trong phản ứng $2\ Mg + O_2 \rightarrow 2\ MgO$, chất oxi hoá là

A. Mg
B. cả Mg và O_2
C. O_2
D. MgO

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Cho các việc làm sau: ngửi trực tiếp miệng ống nghiệm để nhận biết khí; đổ hoá chất thải trực tiếp xuống cống cho nhanh; mang kính bảo hộ và găng tay khi làm việc với acid đặc; dùng thật nhiều hoá chất cho phản ứng chắc chắn xảy ra. Có bao nhiêu việc làm đúng khi sử dụng hoá chất?

Câu 6. Cho 5 mol Fe phản ứng hết theo phương trình $2\ Fe + 3Br_2 \rightarrow 2FeBr_3$. Biết khối lượng mol của $FeBr_3$ là 296 g/mol, tính khối lượng muối thu được.

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Trong phương trình $K_2Cr_2O_7 + 14\ HCl \rightarrow 2\ KCl + 2CrCl_3 + 3Cl_2 + 7H_2O$, hệ số của HCl bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....

Câu 8. Cho phản ứng đơn giản $2\ \mathrm{HI} \rightarrow \mathrm{H_2} + \mathrm{I_2}$ với hằng số tốc độ $k = 4 \cdot 10^{-3}$ và nồng độ $C_{\mathrm{HI}} = 3$ mol/L. Tính tốc độ phản ứng theo đơn vị 10^{-3} mol/(L·s).

.....

.....

.....