Khoa học tự nhiên 8: Acid,base,oxide

Câu 1 **Cho các oxide sau: Na_2O, MgO, Al_2O_3, SiO_2, P_2O_5, SO_3, Cl_2O_7. Số oxide tác dụng được với cả dung dịch HCl và dung dịch NaOH là**

A. 2

B. 3

C. 5

D. 4

Câu 2 **Hòa tan hoàn toàn 8,0 gam CuO vào dung dịch H_2SO_4 loãng dư, thu được dung dịch X. Khối lượng muối tan có trong X là**

A. 12,8 gam

B. 24,0 gam

C. 16,0 gam

D. 20,0 gam

Câu 3 **Dãy gồm các chất đều tác dụng được với dung dịch NaOH là**

A. CO_2, SO_2, P_2O_5

B. CO, SO_2, Al_2O_3

C. CO_2, CuO, SO_2

D. SO_2, Fe_2O_3, P_2O_5

Câu 4 **Để phân biệt hai dung dịch HCl và H_2SO_4 loãng, thuốc thử phù hợp là**

A. Dung dịch $NaNO_3$

B. Quỳ tím

C. Dung dịch $BaCl_2$

D. Dung dịch NaCl

Câu 5 **Cho 200 ml dung dịch NaOH 1M tác dụng vừa đủ với dung dịch H_2SO_4 0,5M. Thể tích dung dịch H_2SO_4 đã dùng là**

A. 200 ml

B. 300 ml

C. 100 ml

D. 400 ml

Câu 6 **Chất nào sau đây khi tan trong nước tạo thành dung dịch làm quỳ tím chuyển sang màu xanh?**

A. P_2O_5

B. SO_3

C. Na_2O

D. CO_2

Câu 7 **Cho các chất: Cu, CuO, $Cu(OH)_2$, $CuSO_4$. Số chất tác dụng được với dung dịch HCl là**

A. 2

B. 4

C. 3

D. 1

Câu 8 **Oxide nào sau đây là oxide lưỡng tính?**

A. CaO

B. ZnO

C. Fe_2O_3

D. SO_2

Câu 9 **Trung hòa hoàn toàn 100 ml dung dịch H2SO4 0,5M cần dùng V ml dung dịch KOH 1M. Giá trị của V là**

A. 200

B. 100

C. 50

D. 150

Muốn tự tạo bài trắc nghiệm như thế này?

Quét QR hoặc truy cập: **baitracnghiem.app/tao-bai-trac-nghiem**

Luyện thêm cùng khóa học:
IELTS BREAKER: 89 bài từ vựng IELTS Speaking, học thử miễn phí, trọn bộ 199.000đ — diemdanh.app/khoa-hoc/ielts-breaker
Luyện nghe cơ bản (Basic level): 103 bài luyện nghe, học thử miễn phí, trọn bộ 99.000đ — diemdanh.app/khoa-hoc/luyen-nghe-basic-level-59

diemdanh.app