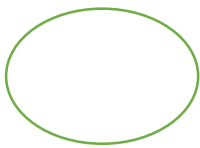


<p align="center">TRƯỜNG THCS QUẾ THUẬN</p> <p align="center">ĐỀ CHÍNH THỨC</p>		<p align="center">KIỂM TRA CUỐI KỲ I NĂM HỌC 2023 – 2024</p> <p align="center">MÔN: HÓA HỌC, Lớp: 9</p> <p align="center">Thời gian: 45 phút (không kể thời gian giao đề)</p>	
Họ và tên:..... Lớp:.....		Điểm: 	
		Lời phê:	

ĐỀ BÀI

I. TRẮC NGHIỆM: (5,0 điểm)

Câu 1. Oxit nào sau đây là oxit trung tính?

- A. CaO. B. CO₂. C. SO₂. D. CO.

Câu 2. Dãy oxit tác dụng với dung dịch HCl tạo thành muối và nước là

- A. CO₂, SO₂, CuO. B. SO₂, Na₂O, CaO.
 C. CuO, Na₂O, CaO. D. CaO, SO₂, CuO.

Câu 3. Phát biểu nào dưới đây **không** đúng?

- A. H₂SO₄ đặc là chất hút nước mạnh.
 B. Khi tiếp xúc với H₂SO₄ đặc dễ gây bỏng nặng.
 C. H₂SO₄ loãng có đầy đủ tính chất chung của axit.
 D. Khi pha loãng axit sunfuric chỉ được cho từ từ nước vào axit.

Câu 4. Natri hiđroxit (hay xút ăn da) là chất rắn, không màu, dễ nóng chảy, hút ẩm mạnh, tan nhiều trong nước và tỏa ra một lượng nhiệt lớn. Công thức của natri hiđroxit là

- A. Ca(OH)₂. B. NaOH. C. NaHCO₃. D. Na₂CO₃.

Câu 5. Trong các loại phân bón sau, phân bón nào là phân bón đơn?

- A. (NH₄)₂HPO₄. B. K₃PO₄. C. KCl. D. KNO₃.

Câu 6. Kim loại nào sau đây dẫn điện tốt nhất?

- A. Ag. B. Cu. C. Fe. D. Au.

Câu 7: Cho 1 viên Natri vào dung dịch CuSO₄, hiện tượng xảy ra là

- A. viên Natri tan dần, sủi bọt khí, dung dịch không đổi màu
 B. viên Natri tan dần, không có khí thoát ra, có kết tủa màu xanh lam
 C. viên Natri tan, có khí không màu thoát ra, xuất hiện kết tủa màu xanh lam
 D. không có hiện tượng.

Câu 8. Dãy gồm các kim loại được sắp xếp theo chiều hoạt động hóa học tăng dần từ trái sang phải là

- A. Mg, K, Fe, Cu. B. Cu, Fe, K, Mg.
 C. K, Mg, Fe, Cu. D. Cu, Fe, Mg, K.

Câu 9. Để sản xuất nhôm trong công nghiệp, người ta

- A. điện phân dung dịch AlCl₃. B. cho Mg vào dung dịch Al₂(SO₄)₃.
 C. cho CO dư đi qua Al₂O₃ nung nóng. D. điện phân Al₂O₃ nóng chảy có mặt criolit.

Câu 10. Ngâm một lá Zn vào dung dịch CuSO₄ sau một thời gian lấy lá Zn ra thấy khối lượng dung dịch tăng 0,2g. Vậy khối lượng Zn phản ứng là

- A. 0,2 g B. 6,5 g C. 13 g D. 0,4 g

Câu 11. Thép là hợp kim của sắt với cacbon và một số nguyên tố khác trong đó hàm lượng cacbon chiếm:

- A. Trên 2%. B. Dưới 2%. C. Từ 2% đến 5%. D. Trên 5%.

Câu 12. Sự ăn mòn kim loại là

- A. sự phá hủy kim loại, hợp kim do tác dụng hoá học của môi trường.
 B. sự tạo thành các oxit kim loại ở nhiệt độ cao.
 C. sự tạo thành hợp kim khi nấu chảy các kim loại với nhau.
 D. sự kết hợp của kim loại với một chất khác.

Câu 13. Kim loại nào sau đây tan tốt trong nước dư ở nhiệt độ thường?

- A. Na. B. Fe. C. Al. D. Mg.

Câu 14. Kim loại Fe phản ứng được với dung dịch

- A. CuSO₄. B. Al₂(SO₄)₃. C. MgSO₄. D. ZnSO₄.

Câu 15. Axit sunfuric có thể được điều chế trong công nghiệp từ quặng sắt pirit (chứa 75% FeS₂) qua các giai đoạn như sau: FeS₂ → SO₂ → SO₃ → H₂SO₄.

Để sản xuất được 75 tấn dung dịch H₂SO₄ 98% với hiệu suất của toàn bộ quá trình sản xuất đạt 100%, khối lượng (tấn) quặng pirit cần dùng là

[illegible]

.....

.....

.....