

ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ CHƯƠNG 1 - HÓA 11 – ĐỀ 3

TRẮC NGHIỆM 4 LỰA CHỌN

- Câu 1:** Dung dịch nào trong các dung dịch sau đây làm quỳ tím hóa xanh?
A. NaCl. B. HNO₃. C. NH₃. D. HCl.
- Câu 2:** Chất nào sau đây là chất điện li mạnh?
A. KClO₃. B. HCOOCH₃. C. CH₃COOH. D. C₂H₅OH.
- Câu 3:** Chất nào sau đây là muối acid?
A. CuSO₄. B. NaH₂PO₄. C. Na₂CO₃. D. NaNO₃.
- Câu 4:** Chất nào sau đây là chất điện li mạnh?
A. Mg(OH)₂. B. CH₃COOH. C. Fe(NO₃)₃. D. C₆H₁₂O₆ (glucozơ).
- Câu 5:** Chất nào sau đây tác dụng với lượng dư dung dịch Ba(OH)₂ tạo thành kết tủa sau phản ứng?
A. NaHSO₄. B. NH₄Cl. C. Al(NO₃)₃. D. ZnCl₂.
- Câu 6:** Hãy cho biết dãy các dung dịch nào sau đây có khả năng đổi màu quỳ tím sang đỏ (hồng)
A. CH₃COOH, HCl và BaCl₂. B. NaOH, Na₂CO₃ và Na₂SO₃.
C. H₂SO₄, NaHCO₃ và AlCl₃. D. NaHSO₄, HCl và AlCl₃.
- Câu 7:** Dung dịch nào sau đây có khả năng dẫn điện?
A. Dung dịch đường. C. Dung dịch rượu.
B. Dung dịch muối ăn. D. Dung dịch benzen trong ancol.
- Câu 8:** Chất nào sau đây **không** dẫn điện được?
A. KCl rắn, khan. C. CaCl₂ nóng chảy.
B. NaOH nóng chảy. D. HBr hòa tan trong nước.
- Câu 9:** Cho các dung dịch loãng sau có cùng nồng độ mol/l, dung dịch chất nào dẫn điện kém nhất ?
A. dd Na₂SO₄. B. NH₃. C. dd Ba(OH)₂. D. dd HCl.
- Câu 10:** Hòa tan 4 gam NaOH và 5,85 gam NaCl vào nước thu được 500ml dung dịch X. Nồng độ mol ion Na⁺ có trong dung dịch X là
A. 0,2M. B. 0,1M. C. 0,4M. D. 0,5M.

BẢNG ĐÁP ÁN

1.C	2.A	3.B	4.C	5.A	6.D	7.B	8.A	9.C	10.B
11.C	12.D	13.D	14.A	15.B	16.A	17.A	18.A	19.D	20.D
21.A	22.D	23.C	24.C	25.A					