

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 1 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027**MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11***Thời gian làm bài: 50 phút, không kể thời gian phát đề**Phát hành ngày 23/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK1.142**PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN****Câu 1.** Cho các chất: C_3H_7OH , $HCHO$, $CH_3COOC_2H_5$, C_2H_5Br . Có bao nhiêu chất chứa nhóm $-OH$?**Câu 2.** Phổ khối lượng của CH_3Br (bromomethane) có peak ion phân tử ở $m/z = 94$ và một peak mảnh ứng với việc mất nhóm Br (khối lượng 79). Tính giá trị m/z của peak mảnh ấy.**Câu 3.** Trong một phân tử $C_2H_6O_2$ (ethylene glycol) có bao nhiêu nguyên tử carbon?**Câu 4.** Cho 7 mol NH_4NO_2 tác dụng hết với dung dịch KOH dư, đun nóng. Tính số mol khí NH_3 thoát ra.**PHẦN II. TỰ LUẬN****Câu 5.** Hoà tan $Al_2(SO_4)_3$ vào nước được dung dịch nồng độ 0,8 M. Chất ấy là chất điện li mạnh, phương trình điện li: $Al_2(SO_4)_3 \rightarrow 2Al^{3+} + 3SO_4^{2-}$. Tính nồng độ ion Al^{3+} trong dung dịch.

.....

.....

.....

Câu 6. Tính pH của dung dịch $Ba(OH)_2$ (barium hydroxide) nồng độ 0,05 M.

.....

.....

.....