kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

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

Phát hành ngày 29/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.165

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Nguyên tử hydrogen có kí hiệu H và số hiệu nguyên tử $Z = 1$. Viết cấu hình electron rồi cho biết nguyên tử ấy có bao nhiêu lớp electron.

Câu 2. Nguyên tử trung hoà của nguyên tố nhóm A X có phân bố electron theo các lớp từ trong ra ngoài là $(2; 2)$. Số hiệu nguyên tử của X bằng bao nhiêu?

Câu 3. Cho các chất NaF, CaO, NH_3, PH_3 với độ âm điện $\chi_{Na} = 0,93$, $\chi_F = 3,98$, $\chi_{Ca} = 1$, $\chi_O = 3,44$, $\chi_H = 2,2$, $\chi_N = 3,04$, $\chi_P = 2,19$. Hiệu độ âm điện lớn nhất trong số đó bằng bao nhiêu?

Câu 4. Phân tử carbon dioxide (CO_2) có bao nhiêu liên kết σ?

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Cho phản ứng $C_2H_4(g) + H_2(g) \rightarrow C_2H_6(g)$ và các năng lượng liên kết (kJ/mol): $E_b(C=C) = 614$, $E_b(H-H) = 432$, $E_b(C-C) = 347$, $E_b(C-H) = 413$. Tính biến thiên enthalpy của phản ứng.

.....

.....

.....

Câu 6. Tổng số electron hoá trị dùng để viết công thức Lewis của phosphine (PH_3) bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....