

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 1 trang)

**GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027****MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10***Thời gian làm bài: 45 phút, không kể thời gian phát đề**Phát hành ngày 20/08/2026*

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

**Mã đề: H10.GK1.160****PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Hai nguyên tử là đồng vị của nhau khi chúng có

- A.** cùng số khối nhưng khác số proton.                      **B.** cùng số proton nhưng khác số neutron.  
**C.** cùng số neutron nhưng khác số proton.                **D.** cùng số proton và cùng số neutron.

**Câu 2.** Nguyên tử sodium ( $\text{Na}$ ,  $Z = 11$ ) có cấu hình electron  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ . Nguyên tố ấy là

- A.** kim loại                      **B.** nguyên tố chuyển tiếp    **C.** khí hiếm                      **D.** phi kim

**Câu 3.** Neon ( $\text{Ne}$ ) và nitrogen ( $\text{N}$ ) cùng thuộc chu kì 2 vì hai nguyên tử của chúng có cùng

- A.** số hiệu nguyên tử                      **B.** số neutron trong hạt nhân  
**C.** số lớp electron                      **D.** số electron lớp ngoài cùng

**Câu 4.** Trong nguyên tử, hạt không mang điện là

- A.** hạt nhân.                      **B.** electron.                      **C.** proton.                      **D.** neutron.

**PHẦN II. TỰ LUẬN****Câu 5.** Tiến trình nghiên cứu hóa học gồm các bước: xác định vấn đề nghiên cứu, nêu giả thuyết, thiết kế và tiến hành thí nghiệm, xử lý số liệu, rút ra kết luận, viết báo cáo. Bước “nêu giả thuyết” đứng thứ mấy trong tiến trình ấy?

.....

.....

.....

**Câu 6.** Nguyên tử hydrogen ( $\text{H}$ ,  $Z = 1$ ) có electron phân bố theo lớp là 1. Xét lớp electron thứ 1 (lớp  $K$ ) của nguyên tử ấy. Lớp ấy còn nhận thêm được tối đa bao nhiêu electron nữa thì đầy?

.....

.....

.....

**Câu 7.** Cho năm hiện tượng sau: (1) cơm nếp lên men thành rượu. (2) cồn để trong lọ hở bị bay hơi bớt. (3) sữa để lâu ngoài không khí bị chua. (4) đập nhỏ một viên đá vôi thành bột. (5) nước đá trong cốc tan thành nước lỏng. Có bao nhiêu hiện tượng là biến đổi hóa học?

.....

.....

.....