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 01/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.164

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Nguyên tử lithium có kí hiệu Li và số hiệu nguyên tử $Z = 3$. Cấu hình electron của nguyên tử ấy là $1s^2\ 2s^1$. Tính số electron độc thân của nguyên tử ấy.

Câu 2. Theo công thức Lewis thoả mãn quy tắc octet, ion ammonium (NH_4^+) có bao nhiêu liên kết cho - nhận?

Câu 3. Nguyên tử fluorine có số khối 19 lấy 1 amu $= 1,661 \cdot 10^{-24}$ g. Tính khối lượng gần đúng của nguyên tử ấy, theo đơn vị 10^{-23} g (làm tròn đến hàng phần trăm).

Câu 4. Cho F_2 có khối lượng mol 38 và sôi ở $-188\ ^\circ C$, I_2 có khối lượng mol 254 và sôi ở $184\ ^\circ C$. Nhiệt độ sôi của hai chất ấy chênh nhau bao nhiêu độ?

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Cho biết NaCl nóng chảy ở $801\ ^\circ C$, I_2 nóng chảy ở $114\ ^\circ C$. Nhiệt độ nóng chảy của hai chất ấy chênh nhau bao nhiêu độ?

.....

.....

.....

Câu 6. Cho bốn cặp ký hiệu hạt nhân giả định; E chỉ là ký hiệu chung, số Z quyết định nguyên tố. Chỉ xét định nghĩa đồng vị theo số proton/neutron, không suy độ bền hoặc sự tồn tại tự nhiên của các hạt nhân. Cặp 1: ${}^{38}_{27}E$ và ${}^{43}_{27}E$ Cặp 2: ${}^{38}_{27}E$ và ${}^{38}_{28}E$ Cặp 3: ${}^{38}_{27}E$ và ${}^{39}_{28}E$ Cặp 4: ${}^{38}_{27}E$ và ${}^{43}_{26}E$. Chọn cặp đồng vị, tính neutron của cặp đó và giải thích vì sao ba cặp còn lại không phải đồng vị.

.....

.....

.....