

PHIẾU HỌC TẬP SỐ 1

Câu 1.

Đánh dấu ☒ vào cột tương ứng Đúng / Sai.

X và Y là hai đồng vị của cùng một nguyên tố hoá học. Các phát biểu dưới đây là đúng hay sai?

Phát biểu	Đúng	Sai
1. Nguyên tử X và Y có cùng số neutron.		
2. Nguyên tử X và Y có cùng số khối.		

Câu 2.

Đọc phát biểu sau và điền từ thích hợp vào chỗ trống:

Nguyên tử được cấu tạo bởi hai phần là lớp vỏ và hạt nhân. Lớp vỏ gồm các hạt electron. Hạt nhân nguyên tử bao gồm các hạt _____ và proton.

Câu 3.

Dùng các từ cho sẵn điền vào chỗ trống trong đoạn thông tin mô tả về Polyethylene.

dẫn xuất trùng ngưng ethane trùng hợp ethene polymer

Polyethylene (PE) là một loại nhựa phổ biến, dùng làm bao bì sử dụng trong đời sống. PE là một loại (1) _____ có tính dẻo. PE được tạo từ phản ứng cộng liên tiếp nhiều phân tử (2) _____ để tạo thành phân tử mạch rất dài, có khối lượng phân tử lớn.

Câu 4.

Hãy ghép số ở cột A với chữ ở cột B để phân loại các hợp chất hữu cơ ở cột A vào nhóm phù hợp.

Cột A

1. Toluene
2. Glutamic acid
3. Acetone
4. Ethylene glycol
5. Glycine

Cột B

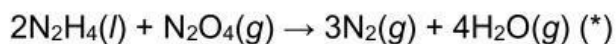
- A. Hydrocarbon không no
- B. Hydrocarbon thơm
- C. Alcohol
- D. Phenol
- E. Ketone
- F. Carboxylic acid
- G. Amino acid

Câu 5.

Nhiệt tạo thành chuẩn của một số chất ở 298 K được cho theo bảng sau:

Chất	$\text{N}_2\text{H}_4(l)$	$\text{N}_2\text{O}_4(g)$	$\text{H}_2\text{O}(g)$
$\Delta_f H_{298}^\circ \text{ (kJ mol}^{-1}\text{)}$	50,6	9,2	– 241,8

Hydrazine (N_2H_4) phản ứng với dinitrogen tetroxide (N_2O_4) tạo ra khí nitrogen và hơi nước theo phương trình hoá học:



Biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng (*) ở 298 K là bao nhiêu?

- | | |
|----------------|---------------|
| A. –1077,6 kJ. | B. –856,8 kJ. |
| C. –301,6 kJ. | D. –182,0 kJ. |

Câu 6. Tìm các từ khoá về cấu tạo nguyên tử. Sử dụng từ khoá để mô tả cấu tạo nguyên tử.

L	V	O	A	F	B	Z	E	C	V
H	T	F	M	J	R	H	L	B	N
A	R	N	E	T	N	U	E	P	E
T	U	Y	G	A	R	S	C	R	U
N	N	O	H	U	K	O	T	O	T
H	G	N	D	N	Y	E	R	T	R
A	H	R	U	K	A	E	O	O	O
N	O	K	O	L	D	R	N	N	N
V	A	L	N	F	H	D	L	T	N
Z	U	S	G	B	W	V	U	O	U