



PHIẾU HỌC TẬP – NHÓM HALOGEN

Chủ đề 7 – Nguyên tố nhóm VIIA

Họ và tên: _____

Lớp: _____



Tư liệu gợi ý

	Fluorine (F ₂)	Chlorine (Cl ₂)	Bromine (Br ₂)	Iodine (I ₂)
Màu sắc	lục nhạt	vàng lục	nâu đỏ	tím đen
Trạng thái ở 20 °C	khí	khí	lỏng	rắn
Bán kính nguyên tử (nm)	0,072	0,100	0,114	0,133

Halogen có 7 electron lớp ngoài cùng, cấu hình chung ns^2np^5 , tồn tại dạng phân tử X₂.

1. Điền khuyết

Nhóm halogen có _____ electron lớp ngoài cùng.

Cấu hình electron chung lớp ngoài cùng là _____.

Các đơn chất halogen thường tồn tại ở dạng phân tử _____.

2. Chọn đáp án đúng

1. Đơn chất nào ở trạng thái lỏng ở 20 °C?

- A. F₂ B. Cl₂ C. Br₂ D. I₂

2. Màu sắc của iodine là:

- A. Lục nhạt B. Vàng lục C. Nâu đỏ D. Tím đen

3. Bán kính nguyên tử lớn nhất trong bốn halogen trên là:

- A. F B. Cl C. Br D. I

3. Nối cột

A
1. F ₂
2. Cl ₂
3. Br ₂
4. I ₂

B
a. Tím đen
b. Nâu đỏ
c. Vàng lục
d. Lục nhạt

4. Đúng / Sai

Phát biểu	Đ	S
1. Tất cả halogen đều có 7 electron lớp ngoài cùng.	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
2. Bromine là chất khí ở 20 °C.	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
3. Iodine có màu tím đen.	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
4. Trong tự nhiên, halogen thường tồn tại ở dạng hợp chất.	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

5. Trả lời ngắn

1. Nhận xét xu hướng biến đổi màu sắc của các halogen từ F₂ đến I₂.

.....

2. Dự đoán trạng thái của astatine (At) ở 20 °C và giải thích ngắn gọn.

.....

