

KHẢO SÁT KẾT QUẢ HOẠT ĐỘNG NHÓM 2

LỚP 10A1

Họ và tên:

Câu 1. Nguyên tử Sodium có bao nhiêu lớp electron?

- A. 2 B. 3 C. 4 D. 5

Câu 2. Nguyên tử Sodium có bao nhiêu electron lớp ngoài

- A. 2 B. 3 C. 1 D. 5

Câu 3. Sodium là nguyên tố

- A. s B. p C. d D. f

Câu 4. Nguyên tố Sodium là

- A. Kim loại B. Phi kim C. Khí hiếm D. Á kim

Câu 5. Ai là người marketing cho nhóm em?

- A. Linh A B. Linh B C. Hương D. Minh

Câu 6. Nhóm em đi làm sản phẩm stem tập trung mấy lần?

- A. 5 B. 6 C. 3 D. 4

Câu 7. Đèn nguyên tử mà nhóm em làm là

- A. Đèn ngủ B. Đèn lồng C. Đèn đuôi muỗi D. Đèn học

Câu 8. Qua hoạt động nhóm, em phát triển được năng lực nào tốt nhất?

- A. Năng lực hợp tác B. Năng lực giao tiếp
C. Năng lực tự học D. Năng lực tính toán

Câu 9. Khi đốt cháy Sodium cho ngọn lửa

- A. Màu vàng B. Màu tím C. Màu xanh D. Sáng chói

Câu 10. Cấu hình electron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ là của nguyên tử nào?

- A. Sodium B. Aluminium C. Oxygen D. Phosphorus