

KIỂM TRA NHANH 10A3

Hãy cho biết các phát biểu sau đây Đúng (Đ) hay Sai (S)

STT	NỘI DUNG	Đ/S
1	Mỗi ô của bảng tuần hoàn chỉ chứa một nguyên tố hóa học.	
2	Các đồng vị của một nguyên tố hóa học được xếp vào cùng một ô.	
3	Các nguyên tố trong cùng một nhóm A có cùng số electron lớp ngoài cùng.	
4	Các nguyên tố được xếp trong cùng một chu kì có tính chất vật lí và hóa học tương tự.	
5	Trong một nhóm A, khi số hiệu nguyên tử tăng thì độ âm điện tăng dần.	
6	Trong một chu kì, độ âm điện của kim loại kiềm là nhỏ nhất.	
7	Nguyên tử có $Z = 12$ có bán kính lớn hơn nguyên tử có $Z = 11$.	
8	Flo là phi kim mạnh nhất trong bảng tuần hoàn các nguyên tố.	
9	Trong một chu kì, cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử các nguyên tố biến thiên tuần hoàn.	
10	Để sắp xếp các nguyên tố trong bảng tuần hoàn, người ta dựa vào khối lượng nguyên tử và số electron trong nguyên tử.	