

A. 34

B. 33

C. 36

D. 35

Câu 20. Nguyên tử của nguyên tố A có tổng số electron trong các phân lớp p là 8. Nguyên tử của nguyên tố B có tổng số hạt mang điện nhiều hơn tổng số hạt mang điện của A là 6. A và B là các nguyên tố:

A. Al và Cl

B. Al và Br

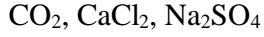
C. Si và Ca

D. Si và Cl

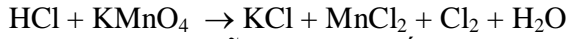
II. PHẦN TỰ LUẬN: (5 ĐIỂM).

Câu 1. a. Định nghĩa liên kết cộng hóa trị và liên kết ion? (0,5 điểm).

b. Biểu diễn liên kết hóa học trong các phân tử các chất sau đây: (0,75 điểm)



Câu 2. Cân bằng phương trình phản ứng hóa học sau (đủ 4 bước). (0,75 điểm)



Câu 3. Hòa tan hoàn toàn 84,8 hỗn hợp hai muối sunfit của hai kim loại kiềm vào dung dịch HCl (20%) vừa đủ thì thu được 17,92 lít khí (đktc) và dung dịch A.

a. Tìm công thức của hai muối ban đầu.

b. Tính C% của dung dịch sau phản ứng.

c. Hấp thụ hoàn toàn 17,92 lít khí A ở trên vào 500 ml dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ thì thu được 130,2 gam kết tủa.

Tính nồng độ mol/lít của dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$.

(Cho $M_{\text{Ba}} = 137, M_{\text{S}} = 32$).

ĐÁP ÁN ĐỀ THI HỌC KI 1 - KHỐI 10

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM:

CÂU	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Đề1	A	B	A	B	C	D	C	B	A	C	A	A	C	D	D	B	C	B	D	D
Đề2	B	C	D	C	D	A	A	D	A	C	A	D	C	A	D	B	B	B	B	C
Đề3	B	A	D	B	B	C	D	B	C	C	A	C	D	B	D	A	D	C	A	A
Đề4	D	D	B	C	B	D	A	B	B	C	C	D	A	A	D	B	C	A	A	C
Đề5	C	D	C	D	B	D	B	B	B	A	D	A	B	D	A	C	C	A	A	C
Đề6	D	C	C	A	B	D	D	D	A	A	C	A	A	C	B	D	B	B	B	C

II. PHẦN TỰ LUẬN: