**ĐÁP ÁN HÓA – KHỐI 10 NGÀY 09/11/2019**

**Câu 1** ( 2đ) : mỗi nguyên tử 1 điểm gồm: cấu hình , ô, chu kì, nhóm

**Câu 2** ( 2đ): mỗi câu 1 điểm gồm vị trí đúng (0,5)

giải thích đúng (0,25)

so sánh đúng (0,25)

**Câu 3** **(2đ)**

Học sinh làm cách nào cũng được nếu đúng được 2đ.

R là C,CO2,CH4

**Câu 4** **(1,5đ)**

ZA-ZB=8 (0,5đ)

ZA+ZB=22 (0,25đ)

ZA=15; ZB=7 (0,25đ)

2 nguyên tố là N và P (0,5đ)

**Câu 5**:

2X + 2H2O 🡪 2XOH + H2 0,25đ

nH2 = 0,1 mol 0,25đ

nX = 0,2 mol 0,25đ

MX = 39 g/mol 0,25đ

X là Kali 0,25đ

* mH2 = 0,2 gam 0,25đ

**Câu 6:**

Giải đúng PM = 20 0,75đ

M là Canxi 0,25đ