Đáp án đề thi giữa học kì 1 lớp 8 môn Hóa học

I. Phần trắc nghiệm

1D	2C	3A	4B	
6C	7C	8C	9A	

II. Phần tự luận

Câu 1.

a) HClO

Khối lượng phân tử khối: 1.1 + 1.35,5 + 1.16 = 52,5 đvC

b) $C_{12}H_{22}O_{11}$

Khối lượng phân tử khối: 12.12 + 1.22 + 11.16 = 342 đvC

Câu 2.

a) Nito trong MnO_2

Gọi hóa trị của Manga trong hợp chất là x:

Ta có hóa trị của O (II)

Theo quy tắc hóa trị.

1. x = 2.II => x = 4 (V). Vậy Mangan có hóa trị bằng IV trong hợp chất MnO_2

b) Lập công thức hóa học của hợp chất gồm Mg (II) và nhóm PO_4 (III)

Công thức hóa học dạng:

Theo quy tắc hóa trị: x.II = y.III =>

=> Chọn x = 3, y = 2

Vậy công thức hóa học là $Mg_3(PO_4)_2$

Câu 3.

Gọi công thức hóa học của hợp chất A có dạng: N_xO_y (x, y nguyên dương)

Áp dụng công thức

Công thức hóa học của hợp chất A: N_2O_5