## Задача 5 (автор Предеус А.В.)

1.

A:  $Cu(NO_3)_2 \cdot 3H_2O$ 

**B**:  $Cu(PPh_3)_2(NO_3)$ 

C: OPPh<sub>3</sub>

 $\mathbf{D}$ :  $Cu(PPh_3)_3(NO_3)$ 

Теоретические массы PPh<sub>3</sub> и **B**: m(PPh<sub>3</sub>) = 21/1.6 = 13.13 г, m(**B**) = 11.18/0.86 = 13.00 г. Далее рассмотрим вещество **A**: считая, что **B** – это единственный медьсодержащий продукт, имеем: n(Cu) = (13.00\*0.098)/63.5 = 0.02 моль; обозначая **A** как Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>\*mH<sub>2</sub>O, получаем уравнение 18m + 63.5 + 62\*2 = 4.83/0.02 = 241.5, откуда m = 3, и формула **A** – Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>\*3H<sub>2</sub>O.

Теоретически на реакцию должно было пойти  $n(PPh_3) = 13.13/262 = 0.05$  моль  $PPh_3$ . Рассмотрим **B**: мольное соотношение

Cu : C: H = 
$$(9.8/63.5)$$
 :  $(66.45/12)$  :  $(4.65/1)$  = 1: 36 : 30

Соотношение С: Н = 6: 5 наводит на мысль, что:

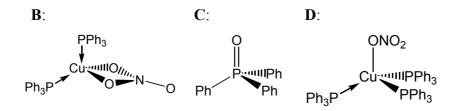
1) В В нет других протонов, кроме Н из фенильных групп (т.е. нет координированного метанола, воды, гидроксид – ионов и т.д.);

2) С и Н в **В** содержатся в виде фосфорсодержащего лиганда типа PPh<sub>3</sub>, POPh<sub>3</sub> и т.д. Вероятнее всего (исходя из соотношения Cu : C : H ), **В** имеет формулу Cu(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(NO<sub>3</sub>)<sub>x</sub>; тогда 63.5/(63.5 + 262\*2 + 62x) = 0.098, откуда получаем, что x = 1, и формула **В** - Cu(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(NO<sub>3</sub>). Из теоретических 0.05 моль PPh<sub>3</sub> 0.04 моля вошло в комплекс **В**, а 0.01 моль – в С. Тогда M(C) = 2.78/0.01 = 278, что на 16 единиц больше молярной массы PPh<sub>3</sub>. Вероятней всего, C – POPh<sub>3</sub> (ведь медь восстанавливается, значит, что-то должно окисляться).

Если **D** -  $Cu(PPh_3)_x(NO_3)_y$ , то из содержания в нем меди получаем 63.5/(63.5 + 262x + 62y) = 0.070. Перебором целочисленных значений x и y получаем x = 3, y = 1. **D** -  $Cu(PPh_3)_3(NO_3)$ .

2.

3.



	4.	При помощи какого метода можно доказать, что комплекс ${\bf B}$ является моноядерным
комплексом? (Отметьте правильные ответы галочкой) (1 балл):		
		Элементный анализ
	V	Криоскопия
	V	ЯМР
		Электронный парамагнитный резонанс.