Следующий вопрос - температура раствора 25С, и pH=7.2. Какое отношение фосфорной кислоты и её анионов в процентах от цельного кол-ва?

Постоянные баланса (или равновесия, не знаю точно по русски)

$H_3PO_4+H_2O \leftrightarrow H_2PO_4^{(-)}+H_3O^{(+)}$ pKa=2.1

$H_2PO_4^{(-)}+H_2O \leftrightarrow HPO_4^{(-2)}+H_3O^{(+)}$ pKa=7.2

$HPO_4^{(2-)}+H_2O \leftrightarrow PO_4^{(3-)}+H_3O^{(+)}$ pKa=12.7