Асп. А.Ю. Тесленко Рук. Г.А. Шор УГЛТУ, Екатеринбург

## АНГЛИЙСКИЙ ЯЗЫК – УНИВЕРСАЛЬНЫЙ ЯЗЫК ОБЩЕНИЯ НАУЧНО-ТЕХНИЧЕСКИХ СПЕЦИАЛИСТОВ

Тенденции современного мира показывают, какую большую роль в нашей жизни играет и будет играть английский язык. Английский язык на сегодняшний день является универсальным языком мирового общения, он занимает второе место в мире по количеству его носителей и является официальным языком в семидесяти странах.

Большинство научно-технической, научно-популярной литературы написано на английском языке. Английский, использующийся для написания вышеупомянутых текстов, называют «техническим английским» – это уровень языка, достаточный для чтения, понимания и написания научно-технических текстов [1].

Упрощение английского языка при использовании его в международной коммуникации ведет к потере лингвистических нюансов, и часть смысла может остаться не переданной. Как правило, исследователи размышляют и аргументируют свои теории на родном языке, а так как некоторые понятия нелегко перенести на другой язык, их открытия могут показаться тривиальными, а объяснения поверхностными. Так, в Германии всего лишь 1 % научных статей публикуется на немецком языке, общение с иностранными коллегами на конференциях происходит исключительно на английском, лекции, даже для немецких студентов, зачастую читаются на английском языке [2].

В качестве примеров, показывающих универсальность английского языка, были взяты отрывки из описания синтезов на основе карданола, научных статей, авторы которых относятся к разным языковым группам:

#### Пример №1

«A two necked round bottom flask was charged with cardanol (1.0 eq.). DMF was added to obtain a 0.5 mol.L 1 solution. The solution was cooled with an ice bath and  $K_2CO_3$  (4.0 eq.) was added. After 10 minutes, allyl bromide (1.1 eq.) was added dropwise by a syringe. The solution was stirred for 30 minutes at 0 °C and then at room temperature during three days.» [3].

Перевод: Двухгорлую круглодонную колбу загружали карданолом (1,0 экв.). ДМФА добавляли для получения 0,5 моль/л раствора. Раствор охлаждали на ледяной бане и добавляли К2СОЗ (4,0 экв.). Через 10 минут с помощью шприца по каплям добавляли аллилбромид (1,1 экв.). Раствор

перемешивали в течение 30 минут при 0 °C, а затем при комнатной температуре в течение трех дней.

# Пример №2

«A 250 ml four-necked flask equipped with a magnetic stirrer, reflux condenser, and a thermometer, was charged with 90 g of 0.3 mol cardanol and 34.8 g of 0.3 mol hexamethylenediamine. The contents were mixed with a magnetic stirrer for 20 min and heated up to 85 °C. Following that, 9.5 g of 0.3 mol paraformaldehyde was added in four portions to the above reaction mixture, over a time period of 30 min.».

Перевод: В четырехгорлую колбу объемом 250 мл, снабженную магнитной мешалкой, обратным холодильником и термометром, загружали 90 г, 0,3 моль карданола и 34,8 г, 0,3 моль гексаметилендиамина. Содержимое перемешивали магнитной мешалкой в течение 20 минут и нагревали до 85 °C. После этого 9,5 г, 0,3 моль параформальдегида добавляли четырьмя порциями к вышеуказанной реакционной смеси в течение 30 минут.

## Пример №3

«A mixture of cardanol (100 g, 0.33 mol), paraformaldehyde (19.8 g, 0.66 mol), aniline (30.1 mL, 0.33 mol) was gradually heated from 323 to 343 K over a period of an hour, then at 353 K for 1 h followed by heating at 363 K for 2 h.».

Перевод: Смесь карданола (100 г, 0,33 моль), параформальдегида (19,8 г, 0,66 моль), анилина (30,1 мл, 0,33 моль) постепенно нагревали от 323 до 343 К в течение часа, затем при 353 К в течение 1 часа с последующим нагреванием при 363 К в течение 2 часов.

#### Пример №4

«A three-necked flask fitted with a water segregator and a thermometer was charged with 100 g (0.33 mol) cardanol and 30 g (0.5 mol) ethylene diamine. The contents were mixed with magnetic stirrer and heated up to 80 °C. Then 16 g (0.53 mol) paraformaldehyde was added in five to six portions to the above reaction mixture. After the addition of above contents, the temperature of the mixture was raised to 100–120 °C and the reaction was carried out for about 1 h. From the above reaction product, water was distilled off, by applying vacuum.».

Перевод: В трехгорлую колбу, снабженную водоотделителем и термометром, загружали 100 г (0,33 моль) карданола и 30 г (0,5 моль) этилендиамина. Содержимое перемешивали магнитной мешалкой и нагревали до 80 °C. Затем 16 г (0,53 моль) параформальдегида добавляли пять-шесть порциями к вышеуказанной реакционной смеси. После добавления вышеуказанного содержимого температуру смеси повышали до 100–120 °C и реакцию проводили в течение примерно 1 часа. Из указанного выше продукта реакции воду отгоняли, применяя вакуум.

# Пример №5

«Synthesis of N-(2-hydroxyethyl)-1,3-oxazolidine was carried out by reacting diethanolamine with paraformaldehyde at 60–65°C followed by distillation of water resulting from the reaction. The reaction of Cardanol with the synthesized oxazolidine was carried out at 90–95 °C and for around 2.5–3 h.».

Перевод: Синтез N-(2-гидроксиэтил)-1,3-оксазолидина проводили взаимодействием диэтаноламина с параформальдегидом при температуре 60–65 °C с последующей отгонкой воды, полученной в результате реакции. Реакцию карданола с синтезированным оксазолидином проводили при 90–95 °C и около 2,5–3 ч.

Приведенные выше примеры показывают, что английский язык является универсальным языком для общения между людьми разных стран. При этом для понимания технических английских текстов необходимо знание и понимание предмета, о котором говорится в тексте, то есть быть специалистом в той области, о которой идет речь. Специализированный технический английский язык позволяет так изложить необходимую информацию, что бы она была понятна читателю, не являющемуся носителем английского языка.

# Библиографический список

1. Жерновая О.Р., Латышева А.И., Лобанова Н.С. Английский язык как язык международного общения: кому принадлежит английский язык сегодня? Современные исследования социальных проблем (электронный научный журнал). Modern Research of Social Problems. №4(48). 2015.

2. Wissenschaftssprache Deutsch liegt im Sterben // Deutscher Kulturrat, 27.01.2009. URL: http://kulturrat.de/detail.php?detail=1478&rubrik=2

3. Emilie Darroman, Lea Bonnot, Remi Auvergne, Bernard Boutevin, Sylvain Caillol. New aromatic amine based on cardanol giving new biobased epoxy networks with cardanol // European Journal of Lipid Science and Technology, September 9, 2014.