

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ

НИФТР и СТ КЫРГЫЗСТАНДАРТ  
РАБОЧИЙ  
ЭКЗЕМПЛЯР



Государственный стандарт  
2 90.10

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ  
СОЮЗА ССР

*Ор. ср. 9. сен. 1977 г. 11-95*

ВНО-изменение  
3, 1984 г.

РЕАКТИВЫ

КИСЛОТА АЗОТНАЯ

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

ГОСТ 4461-77

*90.10.1977-10.90*  
Издание официальное



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СТАНДАРТОВ  
СОВЕТА МИНИСТРОВ СССР

Москва

**РАЗРАБОТАН ВНИИ химических реагентов и особо чистых химических веществ (ИРЕА)**

Зам. директора ИРЕА Г. В. Грязнов

Руководители темы: Т. Г. Манова, И. Л. Ротенберг

Исполнители: З. М. Ривина, Л. Н. Костяшина, Л. В. Кидиярова, Т. К. Палдина

**ВНЕСЕН Министерством химической промышленности**

Член коллегии В. Ф. Ростунов

**ПОДГОТОВЛЕН К УТВЕРЖДЕНИЮ Всесоюзным научно-исследовательским институтом стандартизации (ВНИИС)**

Директор А. В. Гличев

**УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 22 декабря 1977 г. № 2995**

Реактивы  
**КИСЛОТА АЗОТНАЯ**  
 Технические условия  
 Reagents. Nitric acid  
 Specifications

ГОСТ  
**4461—77**

Взамен  
 ГОСТ 4461—67

Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 22 декабря 1977 г № 2995 срок действия установлен

с 01.01.1979 г.  
 до 01.01.1984 г.

**Несоблюдение стандарта преследуется по закону**

Настоящий стандарт распространяется на реагент — азотную кислоту, представляющую собой бесцветную или слегка желтоватую прозрачную жидкость с характерным удущливым запахом. При хранении увеличивается содержание окислов азота, в результате чего цвет азотной кислоты меняется на слабо-желтовато-коричневый.

Формула  $\text{HNO}_3$ .

Молекулярная масса (по международным атомным массам 1971 г.) — 63,01.

Стандарт соответствует рекомендации СЭВ РС 1730—69 в части методов анализа.

### 1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Азотная кислота должна быть изготовлена в соответствии с требованиями настоящего стандарта по технологическому регламенту, утвержденному в установленном порядке.

1.2. Азотная кислота может выпускаться двух концентраций: концентрированная плотностью не менее  $1,40 \text{ г}/\text{cm}^3$ ; разбавленная плотностью не менее  $1,35 \text{ г}/\text{cm}^3$ .

1.3. По химическим показателям азотная кислота должна соответствовать нормам, указанным в таблице.

Реактивы  
**КИСЛОТА АЗОТНАЯ**  
 Технические условия  
 Reagents, Nitric acid  
 Specifications

ГОСТ  
**4461—77**

Взамен  
 ГОСТ 4461—67

Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР  
 от 22 декабря 1977 г № 2995 срок действия установлен

с 01.01. 1979 г.  
до 01.01. 1984 г.

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на реагент — азотную кислоту, представляющую собой бесцветную или слегка желтоватую прозрачную жидкость с характерным удушливым запахом. При хранении увеличивается содержание окислов азота, в результате чего цвет азотной кислоты меняется на слабо-желтовато-коричневый.

Формула  $\text{HNO}_3$ .

Молекулярная масса (по международным атомным массам 1971 г.) — 63,01.

Стандарт соответствует рекомендации СЭВ РС 1730—69 в части методов анализа.

### 1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Азотная кислота должна быть изготовлена в соответствии с требованиями настоящего стандарта по технологическому регламенту, утвержденному в установленном порядке.

1.2. Азотная кислота может выпускаться двух концентраций: концентрированная плотностью не менее  $1,40 \text{ г}/\text{cm}^3$ ; разбавленная плотностью не менее  $1,35 \text{ г}/\text{cm}^3$ .

1.3. По химическим показателям азотная кислота должна соответствовать нормам, указанным в таблице.