



*ООО «Научные развлечения»*

# **НАБОР РЕАКТИВОВ ОГЭ/ГИА**

Паспорт

### 1. Назначение

Набор предназначен для выполнения демонстрационных и лабораторных опытов при изучении курса химии в течение одного учебного года.

### 2. Технические характеристики

Габаритные размеры в упаковке (дл.×шир.×выс.), см..... 39,3×30×9

### 3. Комплектность

Наименование	Формула	Единица измерения	Группа хранения
Алюминий, гранулы	Al	0,01 (кг)	8
Аммиак, 10% раствор	NH <sub>3</sub>	0,15 (л)	7
Бромид натрия, 10% раствор	NaBr	0,05 (л)	8
Гидрокарбонат натрия, 10% раствор	NaHCO <sub>3</sub>	0,05 (л)	8
Гидроксид кальция, насыщенный 10% раствор	Ca(OH) <sub>2</sub>	0,05 (л)	7
Гидроксид натрия, 10% раствор	NaOH	0,25 (л)	7
Железо, стружка	Fe	0,02 (кг)	8
Йодид калия, 10% раствор	KI	0,05 (л)	8
Карбонат натрия, 10% раствор	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	0,1 (л)	8
Лакмус, 0,1% раствор	C <sub>12</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>3</sub>	0,05 (л)	7
Медь, порошок	Cu	0,02 (кг)	8
Метилвый оранжевый, 0,1% раствор	C <sub>14</sub> H <sub>14</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub> SNa	0,05 (л)	7
Нитрат бария, 5% раствор	Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	0,05 (л)	7
Нитрат серебра, 10% раствор	AgNO <sub>3</sub>	0,1 (л)	7
Оксид магния, порошок	MgO	0,02 (кг)	8
Оксид меди (II), порошок	CuO	0,02 (кг)	8
Ортофосфат натрия, 5% раствор	Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	0,15 (л)	8
Пероксид водорода, 10% раствор	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	0,05 (л)	6
Серная кислота, 25% раствор	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	0,25 (л)	7
Соляная кислота, 10% раствор	HCl	0,25 (л)	7
Сульфат алюминия, 10% раствор	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	0,05 (л)	8
Сульфат аммония; 10% раствор	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	0,05 (л)	8
Сульфат железа (II), 10% раствор	FeSO <sub>4</sub>	0,05 (л)	8
Сульфат магния, 10% раствор	MgSO <sub>4</sub>	0,05 (л)	8
Сульфат меди (II), 10% раствор	CuSO <sub>4</sub>	0,05 (л)	8
Сульфат натрия, 10% раствор	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	0,05 (л)	8
Сульфат цинка, 10% раствор	ZnSO <sub>4</sub>	0,05 (л)	8
Фенолфталеин, 0,1% водно-спиртовой раствор	C <sub>20</sub> H <sub>14</sub> O <sub>4</sub>	0,05 (л)	7
Хлорид алюминия, 10% раствор	AlCl <sub>3</sub>	0,05 (л)	8
Хлорид аммония, 10% раствор	NH <sub>4</sub> Cl	0,05 (л)	8

Хлорид бария, 1% раствор	BaCl <sub>2</sub>	0,15 (л)	7
Хлорид железа (III), 10% раствор	FeCl <sub>3</sub>	0,05 (л)	8
Хлорид кальция, 10% раствор	CaCl <sub>2</sub>	0,1 (л)	8
Хлорид лития, 10% раствор	LiCl	0,05 (л)	8
Хлорид меди (II), 10% раствор	CuCl <sub>2</sub>	0,05 (л)	8
Хлорид натрия, 10% раствор	NaCl	0,05 (л)	8
Цинк, гранулы	Zn	0,01 (кг)	8
<i>Дополнительные вещества:</i>			
Дистиллированная вода	H <sub>2</sub> O	0,05 (л)	8
Нитрат калия, 10% раствор	KNO <sub>3</sub>	0,05 (л)	6
Нитрат кальция, 10% раствор	Ca(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	0,05 (л)	6
Оксид алюминия	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	0,02 (кг)	8
Оксид кремния	SiO <sub>2</sub>	0,02 (кг)	8
Карбонат кальция (мел, мрамор)	CaCO <sub>3</sub>	0,01 (кг)	8
Хлорид магния, 10 % раствор	MgCl <sub>2</sub>	0,05 (л)	8
Индикаторная бумага	-	1 (упак)	-

### 4. Условия хранения

Реактивы должны храниться в помещении лаборантской или в специальном изолированном помещении в порядке, предусмотренном «Правилами техники безопасности для кабинета химии общеобразовательных школ».

### 5. Информация производителя

Выпущено под контролем ООО «Научные развлечения»

«Наборы химических реактивов учебные»

Сделано в России

МП

Производитель гарантирует качество изделия в течение 12 месяцев со дня реализации при соблюдении условий эксплуатации и хранения.

Претензии направлять по адресу: 109316 г. Москва Волгоградский проспект д. 42 комната 13

### 6. Сведения об упаковке

Комплект упакован согласно требованиям, предусмотренным конструкторской документацией.

ПРОВЕРЕНО - АВГ 2021

Дата упаковки \_\_\_\_\_ Упаковку произвел \_\_\_\_\_

### 7. Сведения о рекламациях

Оформленные акты-рекламации должны направляться предприятию-изготовителю по электронному адресу: naura.manager@gmail.com