

Тривиальные названия
веществ, наиболее часто
встречаемых в ЕГЭ

Неорганика.

- Аммонийная селитра - NH_4NO_3
- Английская соль - $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- Баритовая селитра - $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
- Баритовые белила - BaSO_4
- Бертолетова соль - KClO_3

- Бура - $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- Веселящий газ - N_2O
- Гашеная известь - $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- Глауберова соль - $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- Глинозем - Al_2O_3
- Гремучее серебро - Ag_3N
- Двойной суперфосфат - $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- Едкий барит - $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- Едкий натр - NaOH

- Едкое кали - KOH
- Железный купорос - $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- Желтая кровяная соль - $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
- Жженая магнезия - MgO
- Жженный гипс - $2\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$
- Известковая селитра - $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$
- Индийская селитра - KNO_3
- Инертные газы - He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn

- Кальцинированная сода - Na_2CO_3
- Каменная соль - NaCl
- Карбид кальция - CaC_2
- Карборунд - SiC
- Каустик (каустическая сода) см. едкий натр
- Кобальтовый купорос - $\text{CoSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- Кремнезем - SiO_2
- Магниева селитра - $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$
- Медный купорос $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- Мочевина - $\text{C}(\text{NH}_2)_2\text{O}$
- Натронная селитра - NaNO_3

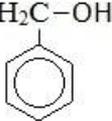
- Питиевая сода - NaHCO_3
- Поваренная соль - см. Каменная соль
- Поташ - K_2CO_3
- Рудничной газ - см. Болотной газ
- Свинцовый купорос - PbSO_4
- Свинцовый сахар - $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
- Сернистый газ - SO_2
- Серной цвет - порошкообразная S_8
(ромбическая)
- Силикагель - $\text{SiO}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ($n \leq 6$)

- Угарный газ - CO
- Углекислый газ - CO₂
- Ферроцианид - см. Желтая кровяная соль
- Хромовый купорос - CrSO₄·7H₂O
- Хромокалиевые квасцы - KCr(SO₄)₂·12H₂O
- Хромпик - K₂Cr₂O₇, Na₂Cr₂O₇·2H₂O
- Цементит - Fe₃C
- Цинковые белила - ZnO
- Чилийская селитра - см. Натронная селитра

Органика.

Тривиальное название	Структурная формула	Систематическое название
Альдегид муравьиный, формальдегид	HCHO –	Метаналь, формалин – раствор метанала в воде.
Альдегид уксусный ацетальдегид	$\text{CH}_3\text{-CHO}$	– этаналь

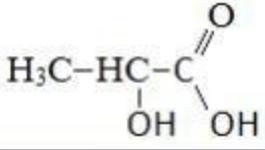
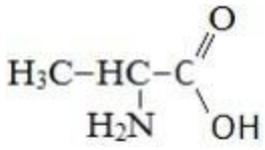
ацетон	$\text{CH}_3 - \text{C}(\text{O}) - \text{CH}_3$	пропанон
Виноградный сахар	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	глюкоза
Древесный спирт	$\text{CH}_3 \text{ OH}$	метанол
Хлоропрен	$\text{CH}_2 = \text{CClCH} = \text{CH}_2$	2-хлор-1,3-бутадиен
Фенол (карболовая кислота)	$\text{C}_6\text{H}_5 - \text{OH}$	– гидроксibenзол
Резорцин	$\text{HO} - \text{C}_6\text{H}_4 - \text{OH}$	1,3-дигидроксibenзол
Плодовый сахар	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	– фруктоза
Пикриновая кислота	$\text{HO} - \text{C}_6\text{H}_2 - (\text{NO}_2)_3$	2,4,6-тринитрофенол
Парафины	$\text{C}_n \text{ H}_{2n+2}$	– алканы
Ацетилен	$\text{CH} \equiv \text{CH}$	<u>Этин</u>

Анилин		Фениламин
Бензиловый спирт		
Винилацетилен	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{C} \equiv \text{CH}$	Бутен-1-ин-3
Дивинил	$\text{H}_2\text{C} = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2$	Бутадиен-1,3

Изобутан	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	2-метилпропан
Изопрен	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}=\text{C}-\text{HC}=\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	2-метилбутадиен-1,3
Крезол	<p>пара- орто- мета-</p>	Метилфенол
Ксилол	<p>пара- орто- мета-</p>	Диметилбензол
Пропилен	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_3$	Пропен
Стирол		Винилбензол
Толуол		Метилбензол

Этилен	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2$	Этен
Глицерин	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{HC}-\text{OH} \\ \\ \text{H}_2\text{C}-\text{OH} \end{array}$	<u>Пропантриол</u>
Глицерат меди		
Нитроглицерин	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}-\text{O}-\text{NO}_2 \\ \\ \text{HC}-\text{O}-\text{NO}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{C}-\text{O}-\text{NO}_2 \end{array}$	
Этиленгликоль	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{H}_2\text{C}-\text{OH} \end{array}$	Этандиол
Тротил*		2,4,6 – тринитротолуол*

Муравьиная кислота	HCOOH	Метановая кислота	Формиат
Уксусная кислота	CH_3COOH	Этановая кислота	Ацетат
Пропионовая	$\text{C}_2\text{H}_5\text{-COOH}$	Пропановая кислота	Пропионат
Масляная кислота	$\text{C}_3\text{H}_7\text{-COOH}$	Бутановая кислота	Бутират
Валериановая	$\text{C}_4\text{H}_9\text{-COOH}$	Пентановая кислота	Валерат
Капроновая	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{-COOH}$	Гексановая кислота	капролат
Щавелевая к-та	HOOC-COOH	Этандиовая кислота	Оксалат
Бензойная к-та	$\text{C}_6\text{H}_5\text{-COOH}$	Фенилуксусная к-та	Бензоат
Акриловая к-та	$\text{H}_2\text{C} = \text{CH-COOH}$	Пропеновая кислота	Акрилат
Метакриловая кислота	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{-COOH}$ – 2-	метилпропеновая кислота	
Линолевая к-та	$\text{C}_{17}\text{H}_{31}\text{COOH}$		Линолеат
Олеиновая	$\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH}$		Олеат
Пальмитиновая	$\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COOH}$		Пальмитат

Терефталевая кислота		1,4-бензолдикарбоновая кислота	Терефталат
. Изофталевая (м-фталевая) кислота	HOOC-C ₆ H ₄ -COOH – 1,3-	бензолдикарбоновая кислота	
Молочная кислота		2-гидроксипропановая	Лактат
Глицин	H ₂ N-CH ₂ -COOH	Аминоуксусная к-та	Аминоацетат*
Аланин		2-аминопропионовая кислота	Аминопропиона