

АНАЛИЗ ИССЛЕДОВАНИЙ ПО РАЗРАБОТКЕ НОВЫХ ВЗРЫВЧАТЫХ ВЕЩЕСТВ С НИЗКОЙ ЧУВСТИТЕЛЬНОСТЬЮ

*A. A. Желтоножко, докт. техн. наук, В. Р. Закусило, канд. техн. наук
(Шосткинский институт Сумского госуниверситета)*

Виконано аналіз зарубіжних досліджень по розробленню нових потужних вибухових речовин з низькою чутливістю до механічних діянь, перспективних компонентів нового покоління промислових вибухових речовин для руйнування гірських порід.

Ключові слова: вибухові речовини, гексоген, октоген, імідазол, чутливість.

Выполнен анализ зарубежных исследований по разработке новых мощных взрывчатых веществ с низкой чувствительностью к механическим воздействиям, перспективных компонентов нового поколения промышленных взрывчатых веществ для разрушения горных пород.

Ключевые слова: взрывчатые вещества, гексоген, октоген, имидазол, чувствительность.

Foreign researches on development of new powerful explosives with low sensitivity to mechanical influences, perspective components of new generation of industrial explosives for destruction of rocks are analyzed.

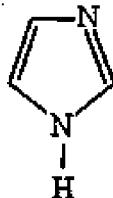
Keywords: explosives, hexogen (RDX), octogene (NMX), imidazole, sensitivity.

В ближайшие 10–20 лет в мире произойдут коренные изменения в технологиях производства высокоэнергетических материалов. В результате исследований, проведенных в данном направлении за рубежом [1–4], появилось большое количество новых материалов. В статье представлен краткий обзор по составам новых взрывчатых веществ (ВВ), разработанных за рубежом, которые в недалеком будущем станут основой новых промышленных взрывчатых веществ, используемых как для разрушения твердых горных пород, так и в качестве предохранительных ВВ для шахт, опасных по углю и пыли.

Традиционно используемые ВВ, такие как тротил, гексоген, октоген, нитроглицерин и др. имеют высокую чувствительность к механическим и другим видам воздействий. История их применения насчитывает около ста лет и связана с большим количеством несчастных случаев. Вопрос разработки новых ВВ, имеющих меньшую чувствительность к обычным воздействиям и более высокие энергетические характеристики, всегда был актуальным и остается таким в настоящее время.

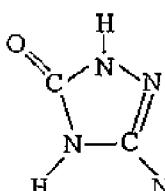
В этой связи необходимо остановиться на рассмотрении составов новых взрывчатых веществ, имеющих уникальные свойства, такие как низкую чувствительность к механическим воздействиям и способность выдерживать высокие температуры.

К ним следует отнести следующие составы.



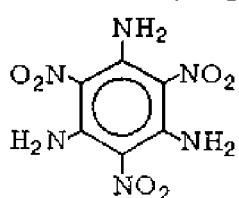
1. 1Н имидазол – пятичленное гетероциклическое соединение, содержащее атомы азота в своей структуре. Его производные, имеющие две и более нитрогруппы [5, 6], являются мощными взрывчатыми веществами с низкой чувствительностью. 2-, 4-

динитроимидазол (2, 4-DNI) менее чувствителен к механическим воздействиям, чем гексоген и октоген, в то же время он на 10 % эффективнее с энергетической точки зрения [7].

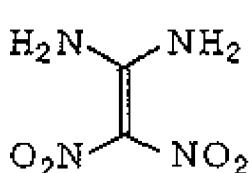


В настоящее время разработаны и другие нитропроизводные имидазола: 2, 4, 5-тринитроимидазол, 4, 4', 5, 5'-тетранитро-2,2'-димиазол, а также нитропроизводные триазола (NTO) [8, 9, 10].

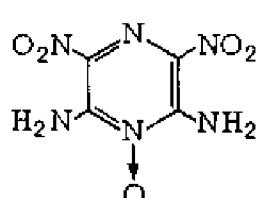
2. Триаминотринитробензол (TATB) [8] – высокоэнергетическое термостойкое бризантное ВВ с низкой чувствительностью к удару и взрыву.



Разработка технологии производства ТАТВ и его производных – наиболее выдающееся достижение ученых и технологов в области специальной химии за последние 50 лет. Это ВВ отличает высокая термическая, физическая и ударная стабильность, которая превосходит аналогичные характеристики известных бризантных ВВ. Уникальная структура определяет его свойства, в числе которых высокая плотность и низкая чувствительность к удару и взрыву. Введение аминогруппы позволяет увеличить энергию кристаллической решетки и повысить температуру плавления. В настоящее время в США разработан способ синтеза ТАТВ из пикриламида тринитробензола, что позволяет значительно уменьшить стоимость этого ВВ и осуществить его промышленное производство.



3. 1, 1-диамино-2, 2-динитроэтilen (FOX-7). Разработан в Швеции. Его чувствительность такая же низкая, как и у ТАТВ, а взрывчатые характеристики выше, чем у гексогена и октогена [9]. Это соединение имеет точно такое же соотношение между элементами, как у гексогена и октогена, которые в настоящее время являются одними из самых мощных ВВ и монотоплив. При полном разложении каждого из названных веществ до CO₂, N₂ и H₂O образуется достаточно большое число молей газообразных продуктов (до 0,0405) в расчете на 1 грамм исходного вещества. Это основная величина, характеризующая взрывчатые вещества и топлива. Энергия активации FOX-7 $E_a \approx 58$ ккал/моль в интервале температур 210...250 °C выше, чем у гексогена ($E_a \approx 40$ ккал/моль) и октогена ($E_a \approx 35$ ккал/моль), что позволяет использовать его в качестве малочувствительного вещества. Чувствительность FOX-7 к удару, трению, нагреву и другим воздействиям уже достаточно изучена, и в ближайшем будущем он может заменить гексоген и октоген. В настоящее время FOX-7 уже синтезируется в масштабах опытного производства.



4. 2, 6-диамино-3, 5-динитропиразин-1-оксид (LLM-105) – перспективное бризантное ВВ с низкой чувствительностью, имеющее высокую плотность ($\rho = 1,91$ г/см³) [10]. Синтезировано в США. С энергетической точки зрения LLM-105 на 20 % эффективнее, чем октоген. Это соединение нечувствительно к искровому разряду и трению. По чувствительности к удару приближается к ТАТВ.

Физико-химические свойства наиболее перспективных бризантных ВВ представлены в таблице.

Характеристики эффективности перспективных бризантных взрывчатых веществ с низкой чувствительностью

Название	Структура	M_w	КБ, %	ρ , г/см ³	ΔH_f , ккал/м	T_m , °C	D , м/с	h_{50} %, см
FOX-7		148,079	-21,61	1,885	-32,0	254	9 090	126
NTO		130,1	-24,6	1,93	-28,0	270	8 564	93
LLM-105		216,1	-37	1,91	-3,1	354	8 560	117
TATB		258,2	-55,78	1,94	-33,4	330	8108	>177

Примечание. M_w – молекулярная масса, T_m – температура плавления, D – скорость детонации, h_{50} % – чувствительность к удару

Одной из последних новинок в области синтеза бризантных ВВ являются кубаны с высокой степенью нитрования. Октанитрокубан (ONC), содержащий восемь нитрогрупп, имеет плотность более 2 г/см³ и теплоту образования, превышающую +400 кДж/моль [11]. При этом скорость детонации составит 10500...11800 м/с. Это самое мощное ВВ на сегодняшний день. Однако синтез октанитрокубана достаточно сложен и ученые многих лабораторий продолжают искать новые пути его синтеза, которые позволили бы производить его в промышленных масштабах.

В настоящем обзоре приведены краткие сведения по исследованиям, ведущимся в области разработки новых ВВ, промышленное производство которых будет организовано в ближайшем будущем. Кроме указанных составов, за рубежом (в США, России, Франции, Германии, Швеции и др.) большое внимание уделяется разработке новых перспективных высокоэнергетических материалов, в том числе окислителей, связующих, пластификаторов, твердых и жидкых ракетных топлив и порохов.

Многие несчастные случаи в угольной промышленности связаны с применением промышленных ВВ на основе тротила, нитроглицерина и других бризантных ВВ, имеющих высокую чувствительность к механическим воздействиям. Поэтому за рубежом следует ожидать технического прорыва в производстве новых предохранительных ВВ, технологиях их производства и применения. Рассмотренные новые бризантные ВВ с низкой чувствитель-

ностью к тепловым и механическим воздействиям внесут революционный вклад в развитие нового поколения высокопредохранительных ВВ для шахт, опасных по газу и пыли. В первую очередь это относится к исключению чувствительного и высокотоксичного нитроглицерина, который может применяться только на местах изготовления.

Отсутствие в Украине научных школ по синтезу специальных химических веществ уже привело к отставанию в области разработки новых ВВ и технологий их производства. Если в ближайшее время такие школы не будут созданы, это отставание будет увеличиваться.

1. *Doherty R. M., Simpson R. L.* A comparative evaluation of several insensitive high explosives // Proc. 28th Intern. Annu. Conf. of ICT, Karlsruhe, Germany. – 1996. – P. 32/1 – 32/23.
2. *Jackson C. L., Wing J. F.* LIX on tribromotrinitrobenzol // Amer. Chem. J. – 1888. – V. 10. – P. 283–287.
3. *Mitchell A. R., Paduria P. F., Schmidt R. D.* Amination of electrophilic aromatic compounds by vicarious nucleophilic aromatic compounds by vicarious nucleophilic substitution. – US 069, 277. – May 30. – 2000.
4. *Paduria P. F., Mitchell A. R., Schmidt R. D., Fried L. E.* Synthesis and scale-up of new explosives // Munitions Technology Development Programm, FY 1999 Report, II-5. – 1999.
5. *Cho S. G., Cheun Y. G., Park B.S.* Computational study of imidazole, 4-nitroimidazole, 5-nitroimidazole and 4, 5-dinitroimidazole// J. Mol. Struct.: Teochem. – 1998. – V. 432. – P. 41–53.
6. *Cho S. G., Park B. S., Cho I. R.* Theoretical studies on the structure of 1, 2, 4, 5-tetranitroimidazole // Propellants, Explosives, Pyrotechnics, 1999. – V. 24. – P. 343–348.
7. *Bracuti A. J.* Crystal structure of 2,4-dinitroimidazole (2,4 DNI) // J. Chem. Crystallogr. – 1995. – V. 25. – P. 625–627.
8. *US Patent 4,028,154. Ammonium-2, 4, 5-trinitroimidazole/Coburn M. D.* – June 7, 1977.
9. *Cromer D. T., Storm C. B.* Structure of 4,4', 5,5'-tetranitro-2,2'-biimidazole dehydrate // Asta Crystallogr. – 1990. – P. 1957–1958.
10. *Singh G., Kapoor I. P., Tiwari S. K., Felix P. S.* Studies on energetic compounds: Part 16. Chemistry and decomposition mechanisms of 5-nitro-2, 4-dihydro-3H-1, 2, 4-trisole-3-one (NTO) // J. Hazard Mater. – 2001. – V. 81, N 1–2. – P. 67–82.
11. *Jackson C. L., Wing J. F.* LIX on tribromotrinitrobenzol // Amer. Chem. J. 1888. – V. 10. – P. 283–287.
12. *Ostmark H., Langlet A., Bergman H., et. al.* FOX-7-A new explosive with loss sensitivity and high performance // Proc. 11-th Intern. Detonation Symp., Colorado, USA, 1988. – P. 807.
13. *Tran D., Paduria P. F., Hoffman D. M., et. al.* Characterization of 2, 6-diamino-3, 5-dinitropyrazine-1-oxide (LLM-105) as an insensitive high explosive material // Proc. 33-zd Intern. Annu. Conf. of ICT, Karlsruhe, Germany, June 25–June 28, 2002. – P. 45/1–45/16.
14. *Zhang M.X., Eaton P.E., Gilardi R.* Heptaocanitrocubanes// Angew. Chem. Intern. Ed. 2000. – V. 39. – P. 401–404.