

# НЕПРАВИЛЬНИЙ ВИБІР ДЕЗІНФЕКТАНТІВ МОЖЕ ЗІПСУВАТИ ОБЛАДНАННЯ У ТВАРИННИЦЬКОМУ ПРИМІЩЕННІ



Важко переоцінити важливість проведення заходів з дезінфекції в приміщеннях між групами тварин. І хоча більшість виробників розуміють ризики впливу складових частин дезінфікуючих засобів на тварин і людей, вони можуть не виявити пошкодження, які виникнуть на металевих поверхнях. Неправильний вибір дезінфікуючого засобу може призвести до непередбачених негативних наслідків щодо терміну використання будівель та обладнання.

Гіпохлорит натрію, або його розчин – популярний недорогий засіб дезінфекції, який широко використовується на фермах та підприємствах. І хоча використання засобу, розведеного в належній пропорції, не впливає на якість металу, однак висока концентрація може призвести до вицвітання та пошкодження нержавіючої сталі.

Високі концентрації сполуки четвертинного амонію викликають корозію металів. Зазвичай, при відповідній концентрації, негативного впливу не виникає, однак прямого попадання рідини на металеві поверхні все ж слід уникати.

З'єднання піроксену викликають корозію металів, у тому числі і обладнання, обробленого методом гарячого цинкування.

В інструкціях використання таких сполук зазначається, що: «Максимально допустимий час контакту металу з даною речовиною – не більше 10 хвилин». Експерименти, проведені в нашій лабораторії щодо корозостійкості металевих смужок, показали зниження товщини шару (μ) оцинкованого покриття з 115 мікрон до 88 мікрон за добу. Отже, після проведення дезінфекції засобом, який має у складі з'єднання піроксену, слід ретельно промити поверхню водою з метою уникнення зношення цинкового покриття.

Засоби для обробки підстилки, що містять бісульфат натрію, часто використовуються задля контролю накопичення аміаку в пташниках. Бісульфат натрію входить до класу сполук, відомих як кислі солі. Якщо чітко дотримуватись інструкції, бісульфат натрію можна використовувати навіть в присутності тварин, однак під впливом вологи солі руйнують поверхню оцинкованого обладнання.



Ця таблиця містить загальну інформацію для кожного хімічного класу дезінфікуючих засобів. Антимікробна активність може змінюватись в залежності від рецептури та концентрації. Завжди читайте і слідуйте інструкції на етикетці продукту для правильного його приготування і застосування.

## Характеристика дезінфікуючих засобів

Категорія дезінфектанта	Окислювачі				Феноли	Четвертинні амонієві сполуки	
	Галогени: хлор	Галогени: йод	Пероксиген Сполуки				Феноли
			Галогени: йод	Пероксиген Сполуки			
Загальні активні компоненти	етанол, ізопропанол	гіпохлорит натрію (хлорка), гіпохлорит кальцію, діоксид хлору	повідон-йод	перекис водню / прискорений НР, недоцтова кислота, пероксимоносульфат калію	ортофенілфенол, орто-бензил-пара-хлорфенол	беназлонію хлорид, те саме що і алкилдиметил-беназиламонію хлорид	
Загальна назва для продажу*		<b>Clorox</b> , <b>Wysiwash</b>		<b>Rescue</b> , <b>Oxy-Sept 333</b> , <b>Virkon-S</b>	<b>One-Stroke Envirox</b> , <b>Pheno-Tek II</b> , <b>Tek-Trol</b> , <b>Lyso</b>	<b>Roccal-D</b> , <b>DiQuat</b> , <b>D-256</b>	
Механізм дії	Змінює рН через гідроксильні іони; омилює жир	Денатурує білки; алкілює нуклеїнових кислот	Денатурує білки	Денатурує білки та ліпіди	Денатурує білки; порушує клітинну стінку	Денатурує білки; зв'язує фосфоліпіди клітинної мембрани	
Характеристики	<ul style="list-style-type: none"> <li>Швидка дія</li> <li>Швидке випаровування</li> <li>Не залишає залишків</li> <li>Може набухати, або затвердівати</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Повільна дія</li> <li>Змінює рН</li> <li>Діє при високих температурах</li> <li>Викликає корозію металів</li> <li>Викликає сильні опіки шкіри та подразнення слизової оболонки</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Стойкий у зберіганні</li> <li>Змінює рН</li> <li>Можна часто застосовувати</li> <li>Корозійний</li> <li>Забарлює одяг та оброблені поверхні</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Швидка дія</li> <li>Може пошкодити деякі метали (наприклад, свинець, мідь, латунь, цинк)</li> <li>Порошкоподібна форма</li> <li>Може викликати подразнення слизової оболонки</li> <li>Ни зв'язує токсичність при менших концентраціях</li> <li>Безпечний для довкілля</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Може залишити пляму на поверхнях</li> <li>Може пошкодити гуму, пластмаси, неагресивний</li> <li>Стойкий у зберіганні</li> <li>Може викликати подразнення шкіри та очей</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Стойкий у зберіганні</li> <li>Найкраще діє при нейтральному або лужному рН</li> <li>Ефективний при високих температурах</li> <li>Висока концентрація корозійні до металів</li> <li>Може викликати подразнення шкіри, очей та дихальних шляхів</li> </ul>	
Застереження	Вогнебезпечні	Канцерогенні	При змішуванні із сильними кислотами або аміаком		Може бути токсичним для тварин, особливо котів та свиней		
Бактерицидні	+	+	+	+	+	+	
Віруцидні	± <sup>a</sup>	+	+	+	+	+	
Фунгіцидні	+	+	+	±	+	+	
Туберкулоцидні	+	+	+	±	+	-	
Спорицидні	-	+	+	±	+	+	
Фактори, що впливають на ефективність	Активується органічною речовиною	Інактивується органічною речовиною, жорсткою водою, милом та миючими засобами	Швидко інактивується органічною	Інактивується органічною речовиною, жорсткою водою, милом та миючими засобами	Інактивується органічною речовиною, жорсткою водою, милом та миючими засобами	Інактивується органічною речовиною, жорсткою водою, милом та аніонними миючими засобами	

+ активні; ± змінна, або обмежена активність; - не активні; а - повільна дія проти нерозвинених вірусів (наприклад, норовірусу)

\*Застереження: Використання торговель найменувань слугує лише прикладом і жодним чином не означає схвалення певного товару.

Посилання: Fraise AP, Lambert PA et al. (eds). *Russell, Hugo & Ayliffe's Principles and Practice of Disinfection, Preservation and Sterilization*. 5th ed. 2013. Ames, IA: Wiley-Blackwell; McDonnell GE. *Antiseptics, Disinfection, and Sterilization: Types, Action, and Resistance*. 2007. ASM Press, Washington DC. Rutala WA, Weber DJ. *Healthcare Infection Control Practices Advisory Committee (HICPAC)*. 2008. Guideline for disinfection and sterilization in healthcare facilities. Available at: [http://www.cdc.gov/hicpac/Disinfection\\_Sterilization/toc.html](http://www.cdc.gov/hicpac/Disinfection_Sterilization/toc.html); Quinn PJ, Markey FC et al. (eds). *Veterinary Microbiology and Microbial Disease*. 2nd ed. 2011. West Sussex, UK: Wiley-Blackwell, pp 851-869.





Поєднання оксиду кальцію з водою призводить до утворення речовини, всім відомої як гідратоване, або гашене вапно, яке широко використовується для обробки тваринницьких приміщень. Сухе гашене вапно не викликає надмірної корозії оцинкованої сталі, однак у поєднанні з водою – утворюється гідроксид кальцію, що викликає руйнування оцинкованої сталі та алюмінію.

Тож, головним правилом у використанні певних дезінфікуючих засобів – є уважне дотримання пропорцій та способів нанесення. Приділяйте особливу увагу створенню правильної концентрації продукту задля утворення корисного дезінфікуючого засобу та для безпечного його застосування.

*Щоб дізнатися більше про характеристики вибраних дезінфікуючих засобів, ознайомтеся на попередній сторінці з діаграмою від Державного університету штату Айова.*

## НАШ ДОСВІД – ДЛЯ ВАШОЇ ФЕРМИ

розумні рішення для прибуткового свинарства  
від американського виробника обладнання з 1969 року



ВЛАСНІ  
РОЗРОБКИ



ВЛАСНЕ  
ВИРОБНИЦТВО



ВЛАСНІ  
ФЕРМИ

РІШЕННЯ, ЗАСНОВАНІ НА ПРАКТИЧНОМУ ДОСВІДІ  
**35 000** СВИНОМАТОК ТА **800 000** ГОЛІВ НА ВІДГОДІВЛІ  
НА ВЛАСНИХ ФЕРМАХ У США



**HOG SLAT МАЄ ТОВАР В НАЯВНОСТІ НА СКЛАДІ В УКРАЇНІ  
ТА ВЕЗЕМО ПІД ЗАМОВЛЕННЯ!**



hogslat.com.ua



ukraine@hogslat.com



+38 (067) 446-01-01