

الحرب الكيماوية

لجيب الكشر

ناشر القسم الثاني بجامعة القاهرة الاميركية

- ٢ -

﴿الدخان﴾ عدا الغازات السامة يوجد نوع آخر من المواد يستخدم في الحرب لتوليد دخان فقط . اعني دخان غير سام والغرض منه احداث حواجز لاختفاء مواقع الجند ومواضع المدافع والسفن والطائرات عن نظر العدو . ثم لتمكين الجيوش من الانتقال ونقل الدخائر وعمل الاستعدادات الحربية في وضع النهار من دون ان يتمكن العدو من كشفها والوقوف عليها . وقد كانت هذه الاعمال تملأ تحت ستار الليل الخائك . فكان في ذلك مشقة وتعب وعدم اتقان . ويشترط في الدخان الصالح لعمل الحواجز ان يكون صالحاً لحجب ما خلفه عن الاطلاع وان يكون ثابتاً لا يستقر سريعاً بل يبقى معلقاً في الهواء زمناً كافياً

وقد اهتمدى الكيماويون الى كثير من المواد التي تصلح لتوليد مقادير وافرة من الدخان تملأ الفضاء حجباً تحجب ما خلفها او ما تحتها عن الاطلاع . واشهر المواد التي استعملت لهذه الغاية النصفور وثالث اكسيد الكبريت وسامض كلورور الكبريت ورايح كلورور التعدير ورايح كلورور التسلكوب ورايح كلورور التيتانيوم ومعظمها يتحد بالهواء او بخار الماء الموجود في الهواء فيكون دخاناً كثيفاً . واشهر المواد المولدة للدخان مخلوط يسمى مخلوط Berger يتركب من خارصين ورايح كلورور الكربون وكلورات السوديوم وكربونات المغنسيوم . فعند ما تضرم فيه النار تتولد ادخنة كثيفة من كلورور الخارصين والكربون . وتوضع المواد المولدة للدخان في صناديق او اسطوانات خامة وتضرم فيها النيران او تعرض للهواء واحياناً تفرغ في قنابل تقذف . والغرض من حواجز الدخان : —

(١) اخفاء المدافع والجيوش المهاجمة ثم اخفاء الطرق والمراكز الحربية الهامة وحجب الضوء الذي توجهه المدافع عند اطلاقها فلا يراها العدو . والحيلولة دون الاستكشاف الهوائي

(٢) ايها العدو ان في الهواء غاز ساماً . لان الغاز السام مخلوط عادة بالدخان فيعتقد العدو انه من الخطر البقاء في سحابة دخان دون ان يلبس كمامة الغاز السام

(٣) تضليل العدو وتوجيه نظره الى جهات لا هجوم فيها فيضطر الى ابقاء جيوشه ودخائره في هذا المكان دون ان تدعو اليها الحاجة

هذا وهناك نوع من الدخان المكون من الاحمر والاررق والاصفر والاخضر والابجواني يستعملونه في الحرب لانعطاء الاشارات ونقل المحاضبات . ودخان المحاطبات هذا يتكون بضافة مواد معونة الى المواد او المخروطات المجدثة لدخان العادي او بتفاعلات كيميائية خاصة . كانت المحاطبات تتم فيما مضى بالابيات ثم استبدلت بها التفريقات والتفريقات الكهربائية . ولكن استخدام الغازات السامة والمفرقات الشديدة والادخنة الكثيفة اضطر الجند الى الاعتصام بالمخنادق والخفر وجعل رؤية الاشارات في ميدان القتال متعذرة بل مستحيلة . فليس اسهل على الجندي والحالة هذه من ان يقرأ دخاناً ملوناً بالنهار او لهباً ملوناً بالليل ليرشده الى ما يجب عمله .
المواد المجدثة للحرائق : —

تكلمنا على الغازات السامة وانواعها المختلفة ثم على حواجز الدخان والاضراس التي تستعمل لها . وانما نطابقه اخرى من المواد الكيميائية الحربية الغرض منها احداث حرائق في المباني والاستحكامات الحربية التي تقذف عليها

من المعروف أن الفسفور يشتمل من تلقاء ذاته اذا عرض للهواء لذلك فكر البعض في استخدامه كإداة مجدثة للحرائق . ولكن التجربة دلت على ان استخدامه لا يحقق الغاية كلها وانه لا يصلح الاضد المواد السهلة الالتهاب مثل اشعال غاز الايدروجين في البلوات واشعال مستودعات البنزين في الطيارات . او حرق الاعشاب الجافة . وأما أثره في الخشب والمواد الاخرى فصغير وذلك لان درجة احتراقه منخفضة ثم لان ناتج حرقه وهو خامس أكسيد الفسفور مادة واقية من الحريق

ولكن الباحثين وجدوا في «الترميت» ضالهم المنشودة . والترميت مخلوط من مسحوق الالومنيوم واكسيد الحديد . فاذا اشعل هذا المخلوط تولدت حرارة عالية بسرعة فائقة . ثم ان المواد المنصهرة الناتجة من التفاعل اذا سقطت على مواد قابلة للالتهاب احدثت فيها حريقاً هائلاً . ولا يستخدم الترميت منفصلاً بل يضيفون اليه مادة سريعة الالتهاب مثل الزيت الصلب ، تشعل أولاً بالترميت ثم يمتد الاشتعال منها الى المواد التي يراد حرقها . وبهذا المخلوط يمكن احداث لهب ارتفاعه ١٥ قدماً فيمكن استخدامه في حرق الجدران والسقوف وغيرها

وقد اخترعوا مواد تحترق من تلقاء ذاتها اذا قنخت على الاعداء واساس هذه المواد الفسفور وزيت الوقود وبتغيير المقادير يمكن الحصول على مخلوطات او زيوت متنوعة تحترق بتجرد تعرضها لنجم في مدد تختلف من ٣٠ ثانية الى دقيقتين . واذا اضيف اليها فترالصورديوم نتج مخلوط يحترق اذا نشر على سطح الماء . وهذه المخلوطات توضع في قنابل او قذائف خاصة وقد توضع احياناً في اجهزة تسمى قاذفات اللهب . وعند فتح العنبر تندفع هذه السرائق بقوة حتى لقد يبلغ مداها من ١٥ الى ١٧ متراً . وال انفاريء ياتانجا انتجته اميركاس الغازات الحربية

الغاز	رطل انكليزي	الغاز	رطل انكليزي
الكالور	٧٦ ٦٥٤٦ ٠٠٠	رابر كلورور القصدير	٢٦٠١٣٦ ٠٠٠
الكالوروبكرين	٥٦ ٥٥٢٦ ٠٠٠	بروموزل سيانيد	١٠٦ ٠٠٠
الفوسجين	٣٦ ٢٣٣٦ ٠٧٠	كمامة غارسام	٦٦ ٦٩٣٦ ٠٠٠
غاز الخردل	١٦ ٤٢٢٦ ٠٠٠	كمامة للخيل	٥٧٧٦ ٨٨٦
القصفور الابيض	٢٦ ٠١٢٥ ٠٠٠

في الغازات في زمن السلم كثير من الناس يهتمون بالعلوم الطبيعية بأنها السبب في زيادة وسائل التخريب وأنها قد جعلت الحروب انقطع مما كانت عليه ولكن الذين يصمون العلوم بهذه الوصية قد نسوا ان لكل اختراع علمي فوائد ومنافع سفعية اضاعف مناره الحربية . فالترقعات والاسمدة مواد ذات اساس واحد . حتى المترقعات نفسها تستخدم في عشرات من الاغراض السلمية مقابل كل غرض حربي واحد . كذلك الحديد مادة تصنع منها الطراب والمخاريت والسلك الحديدية والسيارات وآلات نظيطة وآلاف العدد والادوات اللازمة لسعادة الانسان ورعايته . وعلى هذا القياس يصح ان ننظر الى غازات الحرب على انها نتيجة طبيعية لمباحث الكيمياء الصناعية في اوقات العلم التي غرضها استنباط اسمدة واصباغ وعلطور وأدوية رخيصة

بعد استخدام الكالور في الحملة الغازية الاولى . شمر الباحثون في الدول المتحاربة عن ساعد البحث والامتناباط . وفي مدى ثلاث سنوات ونصف كشفوا عدداً كبيراً من المواد السامة التي استخدموها في الحرب . وبعد ان اتقت الحرب اوزارها وجهموا بحوشهم الى استخدام هذه المواد المتراكمة في اشراض سلبية . فرجدوا ان كثيراً منها يصلح لغايات كثيرة فالكلور يستعمل مطهراً ومنقياً لمياه الشرب لانه يقتل جراثيم الحيات . ثم انه يستخدم في صناعة قصر المنسوجات ويستعمل في المعامل لاغراض عدة . كذلك وجدوا ان الكلوروبكرين وكلورور السيانوجين وبروموره يمكن الاستعادة منها في قتل الحشرات التي تقتك بالحبوب . ولحامض الايدروسيانيك من اشهر المبيدات للحشرات التي تقتك بالبرقال والبيسون . وغاز الفوسجين يدخل في صناعة كثير من الاصباغ الخضراء والزرقاء والبنفسجية والحمراء . ولما كان رخيصاً وصنعاً سهلاً يمكن الاستفادة منه في ابادنة الفيران والجردان واشباهها . وغاز الخردل يستخدم علاجاً لكثير من الامراض كالسرطان

من الغازات الميكية او الميكية للدموع مركب صلب يدعى Chloracetophenone اذا سخن تصعد سحاباً مائلاً الى الزرقاء وهذا السحاب او الدخان يلفح العين . واذا اغترضه شخص اصابه عمى وقتي . والتقليل منه يحدث في العين المأعظياً ويستزل تياراً من الدموع بتدفق مدة دقيقتين او خمس دقائق واذا زاحمقداره دام فعلة مدة اطول . ومع كل هذا لا يترك ضرراً مستديماً . مثل هذه المادة التي

تؤثر في الحال والتي لا تحدث ضرراً مستديماً محتاج إليها الشرطي والعمدة والسجان في تفريق عمل المظاهرات والمشاجرات والتجمهر. فإذا اطلقت من قنابل يدوية على جمهور المشايخين والمتظاهرين جعلتهم جميعاً يركون ولا يصرون شيئاً. وواظمهم بعد ذلك لا يقدمون على حملهم مرة ثانية وهناك مركب يدعى *Diphénylamine Chlorure* وهو ليس غازاً ساماً ولكنه يحدث التهاباً في الجهاز التنفسي وأحياناً يحدث فيثاً. وهذا يمكن استخدامه في حماية خزانات المال في البنوك. وأمثال هذه المواد التي تحدث لنا شديداً ولا تترك ضرراً مستديماً كثيرة وهي التي يمكن استخدامها في اوقات السلم لتحقيق غايات واغراض شريفة كالتي ذكرناها ويستخدمون الغازات السامة أيضاً في بعض الاحيان في ميدان الحيوانات البرية ومطاردة الجراد وابتادة ديدان القطن وغير ذلك. كذلك كميات الغاز السام تستعمل الآن بكثرة في المانيا في المعانج وفرق المطايع فكل رجل من رجال المطايع عنده كمامة غاز سام

❖ مستقبل الغازات السامة ❖ : — إن حرب الغازات لا تزال في المهد. وكل ما استخدم منها والوسائل التي استخدمت بها وطرق الوقاية كلها جميعاً قابلة من نواح عدة للاصلاح والتنقيح والتغيير والتبديل. فالكلور استخدم اولاً في اسطوانات من الحديد ثقيلة جعلت استخدامه شاقاً ومضيقاً للوقت. ولم يمض شهر فنية حتى ظهرت مكانه غازات مختلفة في حالة سوائل تصب في قنابل سهلة النقل والاستعمال. وبالتقرب من نهاية الحرب ظهرت غازات سامة في صورة اجسام سائلة يمكن نقلها بغاية السهولة واستعمالها في جميع الاحوال من غير خطر ما. ولا يزال البحث سائراً سيره نحو التقدم والتطور وسوف تظهر من غير شك غازات جديدة وتبتكر طرق جديدة لاطلاقها ومباغثة العدو بها

في الحرب الماضية لم تستخدم الطائرات في قذف مقذوفات غازية ولا نعلم سبباً لذلك. ولكن حدوث ذلك في المستقبل بعد تقدم الطيران امر مؤكد. وسيكون ذلك بغازات اشد فتكاً في المدن وميادين القتال. ولقد قرأت انهم بعد الحرب اكتشفوا غازات جديدة اشد فعلاً من اقوى الغازات التي استعملت ١٠٠٠ مرة منها غاز اذا استنشقه كان حي مات في الحال. ويقال انهم قد جربوه في هرت فسقط ميتاً ولم يبد حراكاً. فتصور طائرة طارت في جنح الليل او في النهار فوق مدينة سطامئة أهلة بالسكان وقذبتها بمقادير عظيمة من هذا الغاز. اني اترك لك تصور تلك النكبة ومبلغ تأثيرها. هذا بعض ما يحدث في الحروب القادمة ان انتصار الجيش او الاسطول المائي او الهوائي بل ان انتصار الامة في الحروب القادمة متوقف على استعدادها الغازي وعلى ما تبتكره من هذه المواد. فالواجب على كل امة تريد ان تحتل لها مكاناً تحت الشمس ان تعنى بصناعة المواد الكيميائية وان تدرب رجالها على استعمالها وطرق الوقاية منها. فالجرب الكيميائية لها جنود خاصة بها وضباط وفواد فسيرون. والنصر في المستقبل للامة المنتهبة اليقظة المنبوقفة في الفنون الكيميائية