
الغاز الحربي الكامل

صفاته وخواصه واستعماله

لضابط حربي كيمياوي

— في مجلة السيتفك اميركان —

في جدول المواد السامة التي يعرفها الكيماوي بمئات من المركبات ، ولكن ما يصلح منها للاستعمال في الحرب ، يعد على أصابع اليدين . إلا أن السواد من الناس بوجه عام يستكرون هذا القول ، لأن الراسخ في اذهانهم عما تشهروه بعض الصحف ، غير العلمية ، أن في محفوظات الوزارات الحربية المختلفة ، وصفات متنوعة ، لغازات وسوائل فتاكة ، يخرجها القواد عندما يستشعرون دنو الحرب ، ويركبوها في المصانع ليستعملوها في الميدان

ولكن السواد على خطأ في اعتقادهم هذا إذ ليس بالامر اليسير ، إضافة مادة كيميائية جديدة الى المواد الصالحة للاستعمال في الحرب . وليست الصعوبة في ذلك إيجاد المواد ، بل اجتماع جميع الصفات والخواص التي تجعلها صالحة للحرب . قلادة الكيماوية الحربية يجب ألا تكون سامة فقط ، أو مهيجة للاغشية ، إذا كانت منتشرة انتشاراً يبرأ في الهواء . بل يجب أن تتصف بخواص كيميائية وطبيعية معينة ، وأن تكون مما يسهل صنعه ونقله ونقل ثقافته . فالبحث عن مادة كيميائية تجمع هذه المزايا عمل كبير . والشور عليها يكاد يكون متعذراً . قلادة الكيماوية الحربية المثلى لم توجد بعد ، وقد لا توجد مطلقاً

في السنوات الاربع التي انقضت بين أول هجوم استعملت فيه الغازات الحربية سنة ١٩١٥ وسنة ١٩١٩ عندما طادت سائل البحث العلمي الحربي الى حاتها في ابان السلام ، بحث العلماء في ٣٠٠٠ مادة كيميائية بنية التثبت من صلاحها للاستعمال في الحرب أو عدمه . فظهر أن ثلاثين مادة منها فقط تصلح لذلك ، وأن عشر مواد أو خمس عشرة مادة فقط يمكن استعمالها استعمالاً واسع النطاق . وقد كان العلماء الذين اتبلوا على هذه التاحية من البحث ، من أكبر علماء الكيمياء في العالم . وكانت الرغبة في انتصار الامم التي ينشون اليها تختمهم وتدفعهم الى الابداع .

ولم تتوقف باحثهم عند عقد الهدنة وإبرام معاهدات السلام ، بل مضوا فيها ، وعلى الرغم مما اشارت اليه الصحف من استنباط الغاز الحربي الكامل ، ليس ثمة ما يدل على ان هذا القول له ما يؤيده . وقد دل البحث في هذه الاقوال ، ان التنازات التي اشارت اليها الصحف ، كانت مما تناوله البحث قبلاً ، فاهمل ، لانه لا يتصف بالصفات والخواص الاساسية التي يجب ان تتوفر في كل مادة كيميائية حربية

وقبل ان نصف للقارئ ما يجب ان تمتاز به المواد الكيميائية الحربية ، لا بد من كلمة شروها في طبيعة الغاز الحربي

فأولاً من الخطأ تسمية هذه الطائفة من المواد « بالنازات السامة » والاكتفاء بذلك فعظم المواد الكيميائية المستعملة في الحرب ، سوائل او جوامد في حالتها السوية . وهي تبث في الهواء بوسائل مختلفة . يوضع بعضها في قنابل تفجر وتنتشر الخيام او السائل قطرات دقيقة في الهواء . وبعض الجوامد منها ، يصعد بالحرارة فينتشر بخاراً لطيفاً ، وبعضها يحمل في الطائرات ثم يلقى منها فيقع فوق الارض في قطرات او ضباب لطيف . واغلب هذه المواد التي تلقى من الطائرات سوائل ، وانما يمكن ذر الجوامد المسحوقة بالطريقة نفسها . اما ما كان طياراً منها ، فيوضع في الغالب في انابيب او اسطوانات ، تخرج منها عند فتح صمام خاص فتكون من ابحرتها غيوم تحملها الريح . وسواء دعونا هذه المواد جميعاً بالنازات السامة او التنازات الحربية او المواد الكيميائية الحربية ، فهي جميعاً مواد تؤثر بتفاعلها الطبيعي السوي تأثيراً ضاراً في الجسم ، وتحدث حجاباً كثيفاً من الضخان ، او حرقاً يدمر مواد الحرب خاصة

ومن الواضح انه اذا وجب البحث عن مادة كيميائية للاستعمال في الحرب ، وجب ان تكون مفيدة من الناحية العسكرية . بل ويجب ان تؤدي هذه الفائدة العسكرية ، على وجه اوفى مما تؤديه مادة اخرى معروفة او سلاح آخر متداول . ولذلك تقسم المواد الكيميائية الحربية الى اقسام على اساس فائدتها العسكرية . فقد يستعمل بعضها للفتك بالاعداء ، او لمرقعة اعينهم ، او لحجب الجيش الذي يستعملها عن عدوه ، او لاجداث حرائق ولكن هذا التقسيم ليس قاصداً . لان بعضها قد يستعمل لتحقيق اكثر من غرض واحد من هذه الاغراض . فقلود التي تستعمل للفتك بالاعداء ، غرضها اجداث الوفاة في من تصيبه او شلته وتحتم نقله الى المستشفى . والمواد التي تستعمل لمرقعة غرضها اضفاف الجيش بالزامه ان يلبس الكمامات الواقية . والمواد المستعملة للحجب ، غرضها الحيلولة دون تمكن العدو من مراقبة حركات خصمه واحكام القاء القنابل عليه . والقسم الاخير يستعمل لتدمير التخيرة ومؤونة الحرب بوجه عام

وهناك تقسيم آخر للمواد الكيميائية الحربية اساسه فعلها الفسيولوجي في الجسم . فمبيجات

الرئة تؤثر في جهاز التنفس والقوسجين اعشها واشدها فعلاً . ومهيجات الجلد تؤثر في الجلد وتنشئ فيه قاطبات وأهمها غاز الخردل ، بل انها تؤثر في أغشية العين وفي جهاز التنفس كذلك . وهناك الغازات المدمرة للدمع تهيج العين وتضف البصر وأهمها غاز «الكورواستوفينون» . وهناك مهيجات أغشية الاذن تحدث انغراس الشدود والدوار والضعف الذهني . وأهمها غاز «الدايفيل كورواسين» . وأخيراً نجد المواد التي تسمم الاعصاب وتشلها وأهمها غاز الايدروسيانك فهو يؤثر تأثيراً مباشراً في الجهاز العصبي ويليه غاز اول اكسيد الكربون فانه يؤثر في الدم ويحول بينه وبين نقل الاكسجين الى نسيج الجسم

الأ ان البحث لم يسفر حتى الآن عن وسيلة عمية تمكن الحيوش من استعمال الغاز الذي يسمه الجهاز العصبي ، او يؤثر في الدم . نعم ان غاز اول اكسيد الكربون الذي يتولد عند انفجار القابل انشديدة التفرغ يفتك بكثيرين ولكننا لا نستطيع ان نحسب هؤلاء القتلى صرعى الحرب الكيميائية

ويختلف الغاز الحربي عن القابل في ان القابل تطلق في خطوط مستقيمة فاذا اصاب احداً في خط سيرها قتله والا فانه تضع سدًى حالة ان الغاز الحربي ينتشر في الهواء ويتغلغل احياناً في المنخفضات فيمتد فعه فوق مساحات كبيرة من الارض

والغازات أنواع من حيث استمرار فعلها بعد انطلاقتها من اسطواناتها . فالغاز الذي يقبده نعله بعد بقائه في الجوّ عشر دقائق عندما تكون سرعة الريح طافية ، يقال انه غاز غير مستمر" الفعل Non-persistent والغاز الذي يستمر فعه بضع ساعات بعد انطلاقه يعرف باسم الغاز المستمر" الفعل Persistent . فغاز القوسجين مثال على النوع الاول لانه عند انطلاقه يتبخر ويتبدد مع الرياح . أما غاز الخردل فغاز مستمر فيبقى فعه بعد انطلاقه ساعات أو اياماً . فهذه الصفة من الصفات التي يجب لها حساب كبير عند البحث عن مادة كيميائية حربية

يتضح مما تقدم ان البحث عن الغاز الحربي الامثل محدود باعتبارات عسكرية وفسيولوجية وطبيعية وكيميائية . ثم يضاف الى هذا الاعتبارات الاقتصادية ، لانه من البعث استنباط غاز يكلف صنه ثقة كبيرة ترهق الدولة التي تصنعه وتستهله . وأذن فلا بد من البحث عن غاز وسط ، يجمع كل ما يمكن جمعه في الغاز الحربي من الصفات اللازمة ، لان الغاز الحربي الاثمل متعذر فعلاً . ولكن ذلك لا يمنع ان نيسن الصفات التي يجب ان يتصف بها هذا الغاز ليكون هدفاً يتطلع اليه الكياوي العسكري

ففي المقام الاول يجب ان يكون هذا الغاز فعالاً اذا وجدت مقادير قليلة منه متشرة في مقادير

كبيرة من الهواء . والمقادير الغالية هنا تعني وجود أجزاء يسيرة من الغاز الحربي في ملايين الأجزاء من الهواء . لأنه إذا كان الغاز غير فعال عند ما توجد منه هذه « المقادير الصغيرة » في الهواء فهو لا يصلح من الوجهة العسكرية . إذ لا يمكن أن تعدد الاسطوانات المحتوية على الغاز التي يمكن نقلها إلى صفوف الجيش الألمانية ، معدود ، فالارطال الثقيلة التي تطلق منها يجب أن تكون صالحة في تحقيق الغرض العسكري منها وهو التثك بالعدو أو عرقلة أعماله .

ويرى الدكتور وودلف هانليان الثقة الألماني في موضوع الحرب الكيميائية أن الفوسجين يحدث توجعاً شديداً في أعضاء التنفس والعيون إذا وجد منه ٤ أجزاء من مائة جزء من الأوقية (٤ ر من الأوقية) في الهب قدم مكعبة من الهواء ، أي إذا وجد منه جزءاً في مائة جزء من الهواء (١/١٠٠) . بل إذا وجد منه في الهواء مقادير أقل من المقادير المتقدمة ، واستشقه الإنسان بضع دقائق متوالية ، فقد يفضي استنشاقه إلى تسهم يميت .

أما الغاز المدر للدمع فيصل قعله إذا كانت مقاديره في الهواء أقل مما تقدم . رضول الدكتور هانليان أن وجود ثلاثة أجزاء من عشرة آلاف جزء من الأوقية (٣ . . . ر) في الهب قدم مكعبة من الهواء كاف لتسبب اغشية العين واستندراب دموعها ، ومن هذه الغازات مركب يدعى (برومبنز لسانيد) يؤثر في العين تأثيراً بالياً جداً بعد التمرض له ثلاث دقائق ولو كان المقدار المنتشر منه في الهواء ٨ . . . ر من الأوقية في ١٠٠٠ قدم مكعبة من الهواء . وتقريب هذا المني إلى الغازية ، نقول تصور أنك أخذت أوقية (Ounce) من هذا الغاز وقسها إلى عشرة آلاف جزء ثم أخذت ثمانية أجزاء منها ووضعها في صندوق من الهواء طوله ثمر أقدام وعلوه عشر أقدام وعمقه عشر أقدام (أي غرفة متوسطة) ووقفت فيه ثلاث دقائق فقط ففندثر شعر في عينيك بالمر لا يطاق . وهذا النوع من الغاز لا يمت ، ولكن انتشاره يضطر الجندي إلى لبس كمامات الواقية في الحال ، ولبسها يبرقل عمه ويضف كفاءته العسكرية فإذا كانت الحطة العسكرية تقتضي عرقلة أعمال العدو وتأخيرها فقبيلة واحدة من هذا الغاز تكفي . وقد أدركت بعض الأمم قيمة هذا الفعل من الناحية العسكرية ، وهي تضع الحطط الآن ليست قليل من هذا الغاز في كل قبلة متصجرة تطلق

وغاز الخردل كذلك قسك شديداً التثك . فالجرعة القاتلة منه تختلف من ٦ . . . ر إلى ٢ ر من الأوقية في الهب قدم مكعبة من الهواء . وذلك يتوقف على مدة ترض المرء لاستنشاقه . ولكن وجود جزء من الغاز في أربعة عشر مليون جزء من الهواء يكفي لتسبب اغشية العين . ويمكن استرواحه إذا وجد جزء منه في عشرة ملايين جزء من الهواء . ومع ذلك أحترق جلد بعض الذين جلسوا على أرض لصقت بها آثار من هذا الغاز من دون أن تشم رائحتها ، أي أن مقداراً

كان أقل من جزوه في عشرة ملايين جزوه من الهواء الملاصق للارض
ولا بد من الإشارة في هذا المقام الى ان مقدار تركيز الغاز في الهواء عامل واحد في قياس
فعل الغاز ، وأن العامل الثاني هو مدى التعرض له

والصفة الثانية التي يجب ان يتصف بها الغاز الحربي الامثل ، مسوية الوقاية منه اي انه
يجب ان يمتزق الوسائل التي يستعملها العدو للوقاية منه او اضاف فعلها على الاقل . فلا يخفى ان
جميع الدول قد صنعت وسائل متقنة للوقاية من الغازات الحربية . فاذا كان الغاز الحربي عاجزاً
عن التلبس عليها فقد كل قيمته الا اذا اطلق على العدو على غرة منه اي عند ما يكون الجنود
غير لابين الكمادات الواقيه . وهذا غير كبير الاحتمال لان الجنود يمرنون عمداً دقيفاً على استعمال
الكمادات بسرعة . نعم ان استعمال الكمادات يرقل الجندي المكتم ، ولكن ذلك ليس كل
ما يبيى من استعمال الغازات الحربية

فالغاز الحربي الامثل لا يكتفى فيه بحمل جنود الاعداء على التكم ، بل يجب ان يؤثر
في اجزاء الجسم المختلفة اي يجب ان يهيج الاغشية في الرئتين والبين والاقف والجلد لان
تغطية الجسم كله من الرأس الى اخص القدم ليس بالامر السهل . وغاز الحردل يتصف من هذه
الناحية بهذه الصفات . فالوقاية منه تقتضي ان يرتدي الجندي رداء مصنوعاً من قماش لا يمتزقه
الغاز ، وهذا الرداء اذا غطي الجسم تغطية تامة أرقق لبسه الجندي وجعل القتال وهو مرتديه
متعذراً أكثر من بضع دقائق

واذا كان الغاز الامثل لا يؤثر في جميع اجزاء الجسم فيجب ان يكون مما يمتزق الكمادات .
ولكي يتصف بهذه الصفة يجب ان يكون غازاً لا يتفاعل مع غيره من المواد ولا يمتصه المواد التي
توضع في الكمادات للوقاية من الغاز ، ولا يحجب ذلك الجزء من الكمادات المعروف بالمصفاة
والغرض منها منع الدقائق الجامدة والسائلة من الوصول الى جهاز التنفس

فالكلور وهو من اشده الغازات فتكاً ، لا يصلح من هذا القبيل لانه شديد التفاعل مع
غيره من المواد ، فالوقاية منه من اسهل ما يكون . ان قطعة من القماش مضموسة بانصودا اذا
وضت على الاقب تمتع من الوصول الى الرئتين . ويقابل هذا غاز يعرف باسم الكلوروكبرين ،
وهو من الغازات التي يصعب جداً الوقاية منها

والصفة الثالثة التي يجب ان يتصف بها الغاز الحربي هي سهولة ضمه . فقد يهوز الكماوي
بصنع غاز متصف بجميع الصفات الكيميائية والفيزيولوجية في المعمل ، ولكن اذا كان ضمه صعباً

اويقتضي نفقة كبيرة فلا فائدة منه . فقد قلنا ان قليلاً من انغاز الحربي الكامل يجب ان يكون كافياً للفتك بجندي من جنود العدو او شبهه عن اتصاله ، ولكن الحطط العسكرية ، قد تقتضي احياناً استعمال طن منه للتأكد من وصول هذا التقليل الى العدو .

وقد وصف اصحاب الجبال من الكتاب بضع طائرات مجهزة بقتابل من الغاز فيمكنها ان تطير فوق مدن كبيرة فتبث الحباة منها بما تلتقي عليها من الجور . وهذا غلظ لا مكان له من الحقيقة . نعم ان طائرة تستطيع ان تحمل من انغاز القتال ما يكفي لآبادة سكان مدينة آهلة ، ولكن هذا لا يتحقق إلا اذا وصل كل جزيء من جزيات هذا الغاز الى سكان تلك المدينة فالاصل في نعل انغاز وصوله الى من اطلق عليهم . وهذا قد يقتضي اطلاق مقادير كبيرة منه قبل الفوز بما يرام .

واذن كائناً فعل انغاز ما كان ، فلا بد من تجهيز مقادير كبيرة منه . وكون العالم يستطيع ان يجهز بضع اوقات منه في مصل البحث لا يعني ان المهندس الكيماوي يستطيع ان يصنع منه الوفان من الاطنان . فالانتقال من الاتاج العلمي الى الاتاج الصناعي التجاري ، عمل قفا يكون سهلاً . ويقال ان الانكليز عرفوا غاز الحردل قبل الالمان وأدركوا فائدته الحربية ولكنهم عجزوا عن صنعه صنفاً تجارياً ، فسبهم الالمان الى ذلك واستعملوه أولاً .

ثم ان انغاز الحربي الكامل يجب ان يكون رخيصاً . وهذا الشرط ينطبق بوجه عام على جميع الفخائر الحربية . فذا كانت المتفجرات او المواد الكيماوية غالية الثمن وجب البحث عن غيرها بما هو ارخص منها ليحل محلها ، فقلل عصب الحرب ، او هو احد اعضاءه الرئيسية وقد نسخوا الحكومات عند اشتداد الازمة حيث كانت تبحرص ، ولكن الاتفاق له حدود ، لا تستطيع اية حكومة ان تعددها . فاذا كان لدى حكومتين مادتان حريتان قريبة احدهما من الاخرى في النسل ، وكانت اقلهما صلاحاً ارخصهما ثمناً ، فالنائب ان الحكومة تؤثر الرخصة على الغالية . فغازنا الحربي الكامل لا يكون كير القيمة إذا كان غالياً . لان قتل العدو مسألة قروش وملايم ا

والصفة الرابعة التي يجب ان يتصف بها انغاز الحربي الكامل هي ان يكون صنعه ممكناً من مواد خام تكثر في البلاد التي يصنع فيها ، فلا يحتاج في صنعه الى استيراد مواد من الخارج قد ينقطع ورودها في اثناء الحرب . بل يجب ان تكون هذه المواد الخام ، بما لا يكثر الطلب عليه في صناعة الذخيرة الحربية بوجه عام ، لئلا تقتضي كثرة الطلب الى غلبتها فعلاء انغاز الحربي

الذي يصنع منها . فانتكفرا مثلاً صعب عليها بعض الشيء في خلال الحرب الحصول على عنصر البروم لصناعة الغاز الأندر للدموع لذلك استنبط وجاها مركباً آخر يدخل اليود في تركيبه وهو المركب المعروف باسم « انيل أيودرستات » . ولكن بعد الحرب استنبطت وسائل جديدة لاستخراج عنصر البروم من ماء البحر

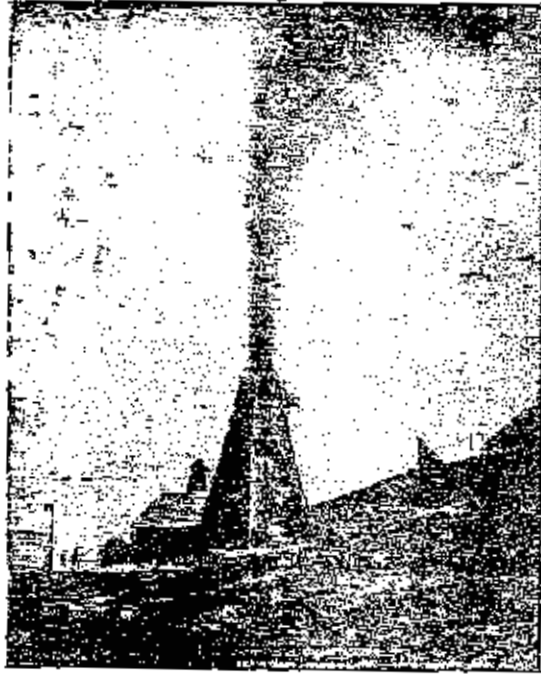
ويجب أن يكون ثقله سهلاً . فشكلة الثقل في اثناء الحرب مشكلة كبيرة وكل ما يمتورها ويجعل الثقل صعباً يضيف الى متاعب التواجد . بل يجب كذلك أن يكون ثقله غير محفوف بالخطر . فكل مادة يصعب حصرها في أنابيب أو اسطوانات أو تأكل الاسطوانات التي توضع فيها بتفاعلها الكيميائي معها ، غير مرغوب فيها بوجه عام . فمادة « البرومبزلانييد » تأكل الصلب والحديد وتفتد فاعلمها الفسولوجي ، ولذلك يتعدى وضعا في القتال أو الاسطوانات العادية كغاز الخردل ، بل يجب أن توضع في اسطوانات من زجاجات أو اسطوانات معدنية مطلية من الداخل بالبيضاء . وهذه أمور تضيف الى ثقلة ضح الغاز ، وتزيد ثقل الادوات التي تحتويه

ويجب أن يكون مستقر التركيب اذ لا فائدة من غاز تضعه وتضعه في اسطوانات ثم اذا انقضت عليه أيام أو أسابيع محلل الى مواد لا تضر احداً اذا اطلقت عليه . ولا ينبغي أن كل جيش من الجيوش ، يحتاج الى التاد الحربي عند بدو الحرب ، أي أن عدته من المواد الحربية الكيميائية ، يجب أن تكون مجهزة قبل بدو الحرب . فاذا كانت من المواد غير المستقرة التركيب ، كان لا فائدة منها على الإطلاق ، وكان كل مال يتفق على صنعها واعدادها مالا مضيعاً . وأفضل مثل على ذلك « سيانيد الايدروجين » . فهو يتصف بصفات تجعله غازاً حريصاً فعلاً ولكنه غير مستقر للتركيب . وغاز الخردل يفوقه في هذه الناحية ، فان كانت هذه السطور رأى اسطوانات ممتلئة بغاز الخردل سنة ١٩١٩ ، وفتحت من عهد قريب فاذا الغاز الذي فيها لم يطرأ على تركيبه تغيير ما وأخيراً يجب أن يكون الغاز الحربي الكامل مما يصعب تيفه أي يجب أن يكون لا لون له ولا رائحة ولا طعم . ولا يعرف الاً غازاً واحداً تصف بهذه الصفات وهو غاز اول أكسيد الكربون . ولكن هذا الغاز لا يتصف بجميع الصفات الأخرى . وغاز الخردل يفوقه من هذه الناحية كذلك كما يفوق معظم الغازات الحربية من نواح أخرى . فغاز الخردل في حالته البخارية لا لون له ، ومع انه قوي الرائحة ، الا أنه بعد استنشاقه دقيقة من الزمان يشل عصب الشم



وعلى ذلك يرى القارىء أن بلوغ الكمال في الغاز الحربي متعذر تمذره في سائر اعمال الحياة ونواحيها ، ولكن غاز الخردل هو اقرب انغازات التي امتحنت الى الكمال على ما يعلم





صورة من التص وقد انطلق القبط منها بقوة عظيمة



صورة محطة السومية ببناء الترددة وفيها تظهر الصهاريج الحازنة والمضخات
التي تشحن ناقلات البترول