

S A O P Ć E N J A  
*Communications* *Доклади*

Arh. hig. rada, 12 (1961) 219

PRIMENA JEDNOG NOVOG SREDSTVA,  
TMB-4 Cl<sub>2</sub>, U ZAŠТИTI MIŠEVA OTROVANIH  
ARMINOM

Z. BINENFELD i V. VOJVODIĆ

*Institut za toksikologiju VMA, Beograd*

(Primljeno 27. XII 1961)

Ispitan je TMB-4 Cl<sub>2</sub> [1,3-trimetilenbis(4-formil piridinijum hlorid) dioksim] kao zaštitno sredstvo kod miševa otrovanih arminom.

TMB-4 Cl<sub>2</sub>, t. t. 235° C (nekor.), dobiven je iz TMB-4 [1,3-trimetilenbis(4-formilpiridinijum bromid)dioksim] i AgCl. Molekularni ekstinkcioni koeficijenat na 280 mμ je 32380, pK = 8,28; rastvorljivost u vodi 2 : 3. LD<sub>50</sub> za bele miševe mužjake i ženke iznosi 88 (78-105) mg/kg.

Zaštitna moć kod miševa otrovanih arminom i reaktivatorsko dejstvo na ChE celokupne krvi i mozga otrovanih miševa in vivo i na inhibiranu ChE plazme i eritrocita zeca in vitro isti su kao i rezultati koje su autori ranije objavili istražujući zaštitno dejstvo TMB-4.

O'Leary i saradnici (1) prvi su upotrebili TMB-4 Cl<sub>2</sub> [1,3-trimetilenbis(4-formilpiridinijum hlorid) dioksim] kao zaštitno sredstvo u trovanju nekim organofosfornim jedinjenjima.

Podaci u tom članku, u pogledu dobijanja i fizičko-hemijskih osobina TMB-4 Cl<sub>2</sub>, bili su veoma oskudni, a istaknuto je da je po svojoj zaštitnoj moći TMB-4 Cl<sub>2</sub> ekvivalentan TMB-4 [1,3-trimetilenbis(4-formilpiridinijum bromid) dioksim]. Stoga smo rešili da ispitamo zaštitnu moć TMB-4 Cl<sub>2</sub> u trovanju arminom gde se TMB-4 pokazao kao odlično zaštitno sredstvo (2).

MATERIJAL I METODE

TMB-4 Cl<sub>2</sub> pripravljen je desetčasovnim zagrevanjem na 100° uz mešanje 10% vodenog rastvora TMB-4 i sveže pripremljenog AgCl u 20%-nom suvišku. Posle odvajanja taloga i otparivanja preostale

tečnosti ostaje supstancija iz koje se prekristalizacijom iz kipućeg metanola uz aktivni ugalj dobija TMB-4  $\text{Cl}_2$  tt.  $235^\circ\text{C}$  u  $70\%$ -nom iskorijšenju. Supstancija je sadržavala  $19,55\%$  hlora (teor.  $19,88\%$ ). Molekularni ekstinkcioni koeficijenat na  $280$  milimikrona iznosio je  $32\ 280$ ,  $pK = 8,28$ , a neutralizacioni ekvivalenat  $167,5$  (teor.  $182,5$ ). Rastvorljivost u vodi  $2 : 3$ . Reakcija na bromide negativna.

Ostale metode rada opisane su u prethodnom radu (2).

#### REZULTATI

Srednja smrtna doza ( $LD_{50}$ ) za bele miševe oba pola iznosila je  $88$  ( $73-105$  mg/kg).

Pri ispitivanju zaštitne moći TMB-4  $\text{Cl}_2$  u miševa otrovanih arminom, nađeno je da se optimalna zaštita postiže kada se TMB-4  $\text{Cl}_2$  daje u dozi od  $15$  mg/kg zajedno sa atropinom ( $25$  mg/kg), neovisno da li se radi o preventivnoj ili kurativnoj aplikaciji antidota.

Kada se TMB-4  $\text{Cl}_2$  aplicira zajedno sa atropinom  $15$  min. pre davanja armina, postiže se absolutna ( $100\%$ ) zaštita miševa otrovanih sa  $50$   $LD_{50}$  armina. Kada se zajedno sa atropinom aplicira  $30$  sek. posle davanja armina, TMB-4  $\text{Cl}_2$  štiti  $100\%-no$  od  $20$   $LD_{50}$  armina. Najbolji zaštitni efekt se postiže sa TMB-4  $\text{Cl}_2$  kad se ovaj aplicira  $7,5$  do  $15$  min. pre davanja armina.

TMB-4  $\text{Cl}_2$  u koncentraciji od  $1 \cdot 10^{-3}\text{M}$  prouzrokuje *in vitro*  $30\%$ -nu inhibiciju holinesteraze eritrocita i plazme zeca. U  $1 \cdot 10^{-4}\text{M}$  koncentraciji u toku  $1$  č. dovodi do  $80\%-ne$  reaktivacije holinesteraze plazme i  $90\%-ne$  reaktivacije ChE eritrocita zeca koji su prethodno bili inhibirani sa  $4 \cdot 10^{-8}\text{M}$  odnosno  $8 \cdot 10^{-9}\text{M}$  armina.

U dozama od  $100$  i  $120$  mg/kg TMB-4  $\text{Cl}_2$  prouzrokuje u miševa  $10\%$  inhibiciju ChE celokupne krvi a  $15\%$  inhibiciju ChE u mozgu. U eksperimentima gde je ispitivana zaštitna moć TMB-4  $\text{Cl}_2$  u miševa otrovanih visokim dozama armina, nađeno je da je bez obzira na vreme primene antidota, aktivnost ChE u celokupnoj krvi  $30$  min. posle trovanja smanjena na prosečno  $10\%$ , a u mozgu na  $25\%$  normalne aktivnosti. Posle  $24$  č. aktivnost ChE iznosila je u celokupnoj krvi prosečno  $25\%$ , a u mozgu  $50\%$ .

Rezultati dobijeni sa TMB-4  $\text{Cl}_2$  u pogledu zaštite životinja otrovanih arminom, kao i u pogledu delovanja TMB-4  $\text{Cl}_2$  na ChE *in vitro* i *in vivo*, u potpunosti se slažu sa onima koje smo konstatovali u pokusima sa TMB-4 (2, 3). Imajući u vidu i  $2,5$  puta veću rastvorljivost TMB-4  $\text{Cl}_2$  u vodi od TMB-4, treba očekivati njegovu dalju primenu u terapiji trovanja organofosfornim jedinjenjima.

Rad je izvršen uz suradnju sanitetskih tehničara: san. kap. I kl. Zorice Burić, voj. sl. IX kl. Mirka Sredojevića, Mile Jovičević, Vere Kavaje i Luke Kikanovića. Sve fizičko-hemijske konstante izradila je mr Vera Božić, na čemu joj i ovom prilikom najljepše zahvaljujemo.

#### Literatura

1. O'Leary F. J., Kunkel M., Jones A. M., *J. Pharmacol. Exp. Therap.* 132, (1961), 50.
2. Vojvodić V., Binenfeld Z., Božić V., Vojno sanit. pregled, u štampi.
3. Binenfeld Z., Neobjavljeni podaci.

#### Summary

#### THE USE OF A NEW COMPOUND - TMB-4 Cl<sub>2</sub> - IN THE PROTECTION OF ARMIN POISONED MICE

The protective effect of TMB-4 Cl<sub>2</sub> [1,3-trimethylene bis (4-formyl pyridine chloride) dioxime] in mice poisoned by armin [4-formyl (ethyl-p-nitrophenyl ethylphosphonate)] was studied.

TMB-4 Cl<sub>2</sub>, m. p. 235° C (uncor.) was obtained from TMB-4 [1,3-trimethylene bis (4-formyl pyridine bromide) dioxime] and AgCl. The molecular extinction per 280 mμ was 32380, pK = 8.28; solubility in water 2:3, LD<sub>50</sub> in male and female albino mice was 88 (78-105) mg/kg.

The protective effect of TMB-4 Cl<sub>2</sub> on armin poisoned mice and its reactivation effect on ChE of the whole blood and the brain of the poisoned mice *in vivo*, as well as on the inhibited ChE of the plasma and erythrocytes of the rabbits *in vitro* have proved the same as the effects obtained by the authors in the earlier experiments with TMB-4.

Institute of Toxicology of the Military Medicine Academy, Belgrade

Received for publication  
December 27, 1961