


# 令和7年

## 毒物劇物取扱者試験問題

### (一 般)

令和7年9月3日(水)施行

#### 注意事項

- 1 試験問題の頁数が、20頁であることを確認すること。
- 2 解答用紙に、氏名及び受験番号を記入し、受験番号はマークも行うこと。
- 3 解答用紙の受験区分は、(一・農・特)に該当するものに○を付けること。
- 4 各問題には、正しい答は1つしかないので、最も適当と思った答を1つ選び、解答用紙にマークすること。
- 5 マークは、解答用紙のマーク例に習い、はみ出さないようしっかりと濃く塗りつぶすこと。
- 6 答を修正した場合は必ず「消しゴム」であとが残らないように完全に消すこと。鉛筆のあとが残ったり、のような消し方をした場合は、修正または解答したことにならないので、注意すること。
- 7 解答用紙は折り曲げたり、よごしたりしないよう、特に注意すること。
- 8 設問中の物質の性状は、特に規定しない限り常温常圧におけるものとする。
- 9 設問中、特に規定しない限り毒物及び劇物取締法を「法律」又は「法」、毒物及び劇物取締法施行令を「施行令」、毒物及び劇物取締法施行規則を「規則」とそれぞれ略称する。

青 森 県

## 毒物及び劇物に関する法規

問1 以下の記述は、法の条文である。( )の中に入る字句として、正しいものはどれか。

### 第2条第1項

この法律で「毒物」とは、別表第一に掲げる物であつて、( )以外のものをいう。

- 1 医薬品及び危険物
- 2 医薬品
- 3 医薬品及び医薬部外品
- 4 危険物

問2 次のうち、毒物又は劇物の製造業者に関する記述として、正しいものの組み合わせはどれか。

- a 毒物又は劇物の製造業者は、自ら製造した毒物を毒物劇物営業者以外の者に販売するときは、毒物劇物販売業の登録を受ける必要がある。
- b 毒物又は劇物の製造業者は、6年ごとに登録の更新を受けなければ、その効力を失う。
- c 毒物又は劇物の製造業者でなければ、毒物を販売の目的で製造してはならない。
- d 毒物又は劇物の製造業者は、特定毒物を輸入することができる。

- 1 (a、b)      2 (a、c)      3 (b、d)      4 (c、d)

問3 以下の記述は、法の条文の一部である。( )の中に入る字句として、正しいものはどれか。

### 第3条第3項

毒物又は劇物の販売業の登録を受けた者でなければ、毒物又は劇物を販売し、授与し、又は販売若しくは授与の目的で( )し、運搬し、若しくは陳列してはならない。

- 1 所持
- 2 貯蔵
- 3 購入
- 4 小分け

問4 次のうち、[法第3条の2](#)の規定に基づく特定毒物の品目と施行令で定める用途として、正しいものの組み合わせはどれか。

番号	特定毒物の品目	用途
1	<a href="#">四アルキル鉛</a> を含有する製剤	野ねずみの駆除
2	<a href="#">モノフルオール酢酸</a> の塩類を含有する製剤	ガソリンへの混入
3	ジメチルエチルメルカプトエチルチオホスフエイトを含有する製剤	野ねずみの駆除
4	<a href="#">モノフルオール酢酸アミド</a> を含有する製剤	かんきつ類、りんご、なし、桃又はかきの害虫の防除

問5 以下の記述は、法の条文である。( )の中に入る字句として、正しいものの組み合わせはどれか。

[第3条の3](#)

( a )、幻覚又は麻酔の作用を有する毒物又は劇物（これらを含有する物を含む。）であつて政令で定めるものは、みだりに( b )し、若しくは吸入し、又はこれらの目的で( c )してはならない。

番号	a	b	c
1	興奮	摂取	所持
2	覚醒	使用	所持
3	興奮	使用	製造
4	覚醒	摂取	製造

問6 次のうち、[法第3条の4](#)の規定に基づき、引火性、発火性又は爆発性のある毒物又は劇物として、施行令で定めるものはどれか。

- 1 トルエン
- 2 ニトロベンゼン
- 3 過酸化水素
- 4 ナトリウム

問7 次のうち、[規則第4条の4](#)の規定に基づく毒物又は劇物の販売業の店舗の設備基準として、正しいものの組み合わせはどれか。

- a 店舗の構造は、コンクリート、板張り又はこれに準ずるものとし、毒物又は劇物が飛散し、地下にしみ込み又は流れ出るおそれがないものであること。
- b** 毒物又は劇物を貯蔵する場所が性質上かぎをかけることができないものであるときは、その周囲に、堅固なさくが設けてあること。
- c 毒物又は劇物を陳列する場所にかぎをかける設備があること。ただし、盗難防止のための措置を講じているときは、この限りでない。
- d** 毒物又は劇物の貯蔵設備は、毒物又は劇物とその他の物とを区分して貯蔵できるものであること。

1 (a、b)      2 (a、c)      **3 (b、d)**      4 (c、d)

問8 次のうち、[法第7条](#)及び[第8条](#)の規定に基づく毒物劇物取扱責任者に関する記述として、正しいものの組み合わせはどれか。

- a 18歳の者は、毒物劇物取扱責任者になることができない。
- b** 薬剤師は、毒物劇物取扱責任者になることができる。
- c 毒物劇物営業者は、毒物劇物取扱責任者を変更するときは、事前に届け出なければならない。
- d** 毒物劇物営業者が毒物又は劇物の輸入業及び販売業を併せて営む場合において、その営業所と店舗が互いに隣接しているときは、毒物劇物取扱責任者は2つの施設を通じて1人で足りる。

1 (a、b)      2 (a、c)      **3 (b、d)**      4 (c、d)

問9 次のうち、[法第10条](#)の規定に基づき、毒物又は劇物の販売業者が30日以内に届け出なければならない場合として、正しいものの組み合わせはどれか。

- a** 毒物又は劇物を貯蔵する設備の重要な部分を変更したとき
- b 営業日を変更したとき
- c** 毒物又は劇物の販売業者が法人であって、その主たる事務所の所在地を変更したとき
- d 店舗における営業を休止したとき

1 (a、b)      **2 (a、c)**      3 (b、d)      4 (c、d)

問10 以下の記述は、法の条文である。（ ）の中に入る字句として、正しいものはどれか。

第11条第4項

毒物劇物営業者及び特定毒物研究者は、毒物又は厚生労働省令で定める劇物については、その容器として、（ ）の容器として通常使用される物を使用してはならない。

- 1 医薬部外品
- 2 化粧品
- 3 飲食物
- 4 医薬品

問11 次のうち、法第12条の規定に基づく毒物又は劇物の表示に関する記述として、正しいものの組み合わせはどれか。

- a 特定毒物の容器及び被包に、「医薬用外」の文字及び白地に黒色をもって「特定毒物」の文字を表示しなければならない。
- b 劇物の容器及び被包に、「医薬用外」の文字及び白地に赤色をもって「劇物」の文字を表示しなければならない。
- c 毒物の容器及び被包に、「医薬用外」の文字及び白地に黒色をもって「毒物」の文字を表示しなければならない。
- d 劇物を貯蔵し、又は陳列する場所に、「医薬用外」の文字及び「劇物」の文字を表示しなければならない。

- 1 (a、b)      2 (a、c)      3 (b、d)      4 (c、d)

問12 次のうち、法第12条第2項第3号の規定に基づき、毒物劇物営業者が、その容器及び被包に解毒剤の名称を表示しなければ、販売し、又は授与してはならない毒物又は劇物として、規則で定めるものはどれか。

- 1 <sup>ひ</sup>砒素化合物
- 2 有機シアン化合物
- 3 <sup>りん</sup>有機燐化合物
- 4 無機シアン化合物

問13 次のものを含有する製剤のうち、[法第13条](#)の規定に基づき、あせにくい黒色で着色したものでなければ、農業用として販売し、又は授与してはならない毒物又は劇物として、施行令で定めるものはどれか。

- 1 硫酸タリウム
- 2 沃化メチル<sup>よう</sup>
- 3 二硫化炭素
- 4 ロテノン

問14 次のうち、[法第14条第1項](#)の規定に基づき、毒物劇物営業者が、毒物又は劇物を他の毒物劇物営業者に販売又は授与したときに、書面に記載しておかなければならない事項として、誤っているものはどれか。

- 1 毒物又は劇物の名称及び数量
- 2 使用期限
- 3 販売又は授与の年月日
- 4 譲受人の氏名、職業及び住所（法人にあっては、その名称及び主たる事務所の所在地）

問15 次のうち、[法第14条第4項](#)の規定に基づき、毒物劇物営業者が、毒物又は劇物を他の毒物劇物営業者に販売し、又は授与したとき、その譲渡手続きに係る書面を保存しなければならない期間として、正しいものはどれか。

- 1 販売又は授与の日から1年間
- 2 販売又は授与の日から2年間
- 3 販売又は授与の日から3年間
- 4 販売又は授与の日から5年間

問16 次のうち、[法第15条の2](#)の規定に基づき、施行令で定める毒物又は劇物の廃棄の方法に関する技術上の基準として、正しいものの組み合わせはどれか。

- a 中和、加水分解、酸化、還元、稀釈その他の方法により、毒物及び劇物並びに法第11条第2項に規定する政令で定める物のいずれにも該当しない物とすること。
- b ガス体又は揮発性の毒物又は劇物は、保健衛生上危害を生ずるおそれがない場所で、少量ずつ放出し、又は揮発させること。
- c 可燃性の毒物又は劇物は、保健衛生上危害を生ずるおそれがない場所で、一気に燃焼させること。
- d 地下0.5メートル以上で、かつ、地下水を汚染するおそれがない地中に確実に埋め、海面上に引き上げられ、若しくは浮き上がるおそれがない方法で海水中に沈め、又は保健衛生上危害を生ずるおそれがないその他の方法で処理すること。

1 (a、b)      2 (a、c)      3 (b、d)      4 (c、d)

問17 次の記述は、劇物である硫酸を、車両を使用して[1回につき8,000キログラム](#)運搬する場合の運搬方法に関するものである。正しいものの組み合わせはどれか。

- a 車両には、防毒マスク、ゴム手袋その他事故の際に応急の措置を講ずるために必要な保護具で厚生労働省令で定めるものを1人以上備えなければならない。
- b 車両には、運搬する毒物又は劇物の名称、成分及びその含量並びに事故の際に講じなければならない応急の措置の内容を記載した書面を備えなければならない。
- c 車両には0.3メートル平方の板に地を白色、文字を黒色として「毒」と表示し、車両の前後の見やすい箇所に掲げなければならない。
- d 1人の運転者による[運転時間](#)が、2日（始業時刻から起算して48時間をいう。）を平均し1日当たり9時間を超える場合は、車両1台について運転手のほか、交替して運転する者を同乗させなければならない。

1 (a、b)      2 (a、c)      3 (b、d)      4 (c、d)

問18 以下の記述は、法の条文である。（ ）の中に入る字句として、正しいものの組み合わせはどれか。

第17条第1項

毒物劇物営業者及び特定毒物研究者は、その取扱いに係る毒物若しくは劇物又は第十一条第二項の政令で定める物が飛散し、漏れ、流れ出し、染み出し、又は地下に染み込んだ場合において、不特定又は多数の者について保健衛生上の危害が生ずるおそれがあるときは、（ a ）、その旨を（ b ）に届け出るとともに、保健衛生上の危害を防止するために必要な応急の措置を講じなければならない。

第17条第2項

毒物劇物営業者及び特定毒物研究者は、その取扱いに係る毒物又は劇物が盗難にあい、又は紛失したときは、直ちに、その旨を（ c ）に届け出なければならない。

番号	a	b	c
1	七日以内に	保健所、警察署又は消防機関	保健所又は警察署
2	直ちに	警察署又は消防機関	保健所又は警察署
3	直ちに	保健所、警察署又は消防機関	警察署
4	七日以内に	警察署又は消防機関	警察署

問19 以下の記述は、法の条文である。（ ）の中に入る字句として、正しいものの組み合わせはどれか。

第18条第1項

（ a ）は、保健衛生上必要があると認めるときは、毒物劇物営業者若しくは特定毒物研究者から必要な報告を徴し、又は薬事監視員のうちからあらかじめ指定する者に、これらの者の製造所、営業所、店舗、研究所その他業務上毒物若しくは劇物を取り扱う場所に立ち入り、帳簿その他の物件を検査させ、関係者に質問させ、若しくは試験のため必要な最小限度の分量に限り、毒物、劇物、第十一条第二項の政令で定める物若しくはその疑いのある物を（ b ）させることができる。

番号	a	b
1	厚生労働大臣	収去
2	厚生労働大臣	検査
3	都道府県知事	収去
4	都道府県知事	検査



問20 次のうち、[法第22条第1項](#)の規定に基づき、施行令で定める業務上取扱者の届出が必要な事業として、誤っているものはどれか。

- 1 砒<sup>ひ</sup>素化合物たる毒物及びこれを含有する製剤を取り扱う、しろありの防除を行う事業
- 2 砒<sup>ひ</sup>素化合物たる毒物及びこれを含有する製剤を取り扱う、野ねずみの駆除を行う事業
- 3 無機シアン化合物たる毒物及びこれを含有する製剤を取り扱う、電気めっきを行う事業
- 4 無機シアン化合物たる毒物及びこれを含有する製剤を取り扱う、金属熱処理を行う事業

## 基礎化学

問21 次のうち、[イオン化傾向](#)が最も大きい金属はどれか。

- 1      N a
- 2      C u
- 3      P b
- 4      A u

問22 次のうち、黄緑の[炎色反応](#)を示す元素として、最も適当なものはどれか。

- 1   カリウム
- 2   カルシウム
- 3   ストロンチウム
- 4   バリウム

問23 次のうち、互いに[同素体](#)であるものはどれか。

- 1   オゾンとフラーレン
- 2   一酸化炭素と二酸化炭素
- 3   銀と水銀
- 4   黒鉛とダイヤモンド

問24 次のうち、[極性分子](#)はどれか。

- 1      N<sub>2</sub>
- 2      C C l<sub>4</sub>
- 3      B H<sub>3</sub>
- 4      H<sub>2</sub> S

問25 次のうち、アルカリ土類金属に属する元素はどれか。

- 1 塩素
- 2 カルシウム
- 3 ヘリウム
- 4 リチウム

問26 次のうち、ネオン（Ne）と同じ電子配置となるものとして、正しいものの組み合わせはどれか。Ne 電子10 Naは電子11だがプラスなので電子が1少ない Fは電子9個だがマイナスなので電子が1個多い

- a  $\text{Ca}^{2+}$
- + b  $\text{Cl}^{-}$
- c  $\text{Na}^{+}$
- d  $\text{F}^{-}$

- 1 (a、b)      2 (a、c)      3 (b、d)      4 (c、d)

問27 次のうち、純物質であるものはどれか。

- 1 塩酸
- 2 ドライアイス
- 3 食塩水
- 4 空気

問28 次のうち、エタン（ $\text{C}_2\text{H}_6$ ）3.0 gが完全燃焼したときに発生する二酸化炭素（ $\text{CO}_2$ ）の標準状態における体積として、最も適当なものはどれか。ただし、原子量は $\text{H}=1.0$ 、 $\text{C}=12$ 、 $\text{O}=16$ とし、標準状態での1molの気体の体積は22.4 Lとする。

$2\text{C}_2\text{H}_6 + 7\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$       エタン（ $\text{C}_2\text{H}_6$ ）質量  $2 \times 12 + 6 = 30$      $3/30 = 0.1\text{mol}$   
（ $\text{C}_2\text{H}_6$ ）2molから（ $\text{CO}_2$ ）が4mol     $0.1 \times 2 = 0.2\text{mol}$      $22.4 \times 0.2 = 4.48$

- 1 4.5 L
- 2 9.0 L
- 3 17.9 L
- 4 22.4 L

問29 次のうち、 $0.05\text{ mol/L}$ の塩酸 $20\text{ mL}$ を中和するのに必要な $0.10\text{ mol/L}$ の水酸化バリウムの量として、最も適当なものはどれか。

$\text{Ba}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$  塩酸  $2\text{ mol}$ に対して水酸化バリウム  $1\text{ mol}$ で2価

$$0.05 \times 20 / 2 = 0.1 \times X \quad X = 5$$

- 1      1.  $0\text{ mL}$
- 2      2.  $5\text{ mL}$
- 3      5.  $0\text{ mL}$
- 4      7.  $5\text{ mL}$

問30 次のうち、塩とその水溶液の液性の組み合わせとして、誤っているものはどれか。

番号	塩	水溶液の液性
1	$\text{CaCl}_2$	酸性 中性
2	$\text{Na}_2\text{SO}_4$	中性
3	$\text{NH}_4\text{NO}_3$	酸性
4	$\text{Na}_2\text{CO}_3$	塩基性

問31 次のうち、電気陰性度が最も大きいものはどれか。

原子が共有電子対を引きつける強さの程度を表した値

4 フッ素 > 1 ヨウ素 > 3 ホウ素 > 2 ケイ素

- 1 ヨウ素
- 2 ケイ素
- 3 ホウ素
- 4 フッ素

問32 次のうち、グルコース ( $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ ) 72 g を水に溶かして 200 mL とした水溶液のモル濃度として、最も適当なものはどれか。ただし、原子量は  $\text{H}=1.0$ 、 $\text{C}=12$ 、 $\text{O}=16$  とする。 ( $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ )  $12 \times 6 + 1 \times 12 + 16 \times 6 = 180$   $72/180=0.4\text{mol}$   
 $0.4/0.2=2$

- 1      1.  $0\text{mol/L}$
- 2      2.  $0\text{mol/L}$
- 3      4.  $0\text{mol/L}$
- 4      5.  $5\text{mol/L}$

問33 次のうち、濃硝酸に浸すと表面に緻密な酸化物の被膜ができて内部を保護する状態（不動態）になる金属として、正しいものの組み合わせはどれか。

- a C u
- b A l
- c A g
- d N i

1 (a、b)      2 (a、c)      3 (b、d)      4 (c、d)

問34 次のうち、酸化還元反応に関する記述として、正しいものの組み合わせはどれか。

酸化・・・電子を失う。酸素と化合する。酸化数が増加。水素を失う。

還元・・・電子を得る。酸素を失う。酸化数が減少。水素と化合する。

- a 酸化剤は、反応相手の物質の酸化数を増加させる物質である。
- b 還元剤は、反応相手の物質より還元されやすい物質である。
- c 酸化とは、物質が水素を失う変化である。
- d 酸化とは、物質が酸素を失う変化である。

1 (a、c)      2 (a、d)      3 (b、c)      4 (b、d)

問35 次のうち、芳香族化合物である物質はどれか。

- 1 シクロヘキサン
- 2 キシレン
- 3 酢酸エチル
- 4 メタノール

問36 以下の記述は、化学の法則に関するものである。（ ）の中に入る字句として、正しいものはどれか。

すべての気体は、同温・同圧のとき、同体積中に同数の分子を含んでいる。これを（ ）の法則という。

- 1 ヘス
- 2 ヘンリー
- 3 ボイル・シャルル
- 4 アボガドロ

問37 次のうち、コロイドに関する記述として、最も適当なものはどれか。

- 1 コロイド溶液に横から強い光を当てると、光の進路が明るく輝いて見えることを、チンダル現象という。
- 2 熱運動している溶媒分子がコロイド粒子に不規則に衝突するために起こる現象を、凝析という。
- 3 コロイド粒子は、セロハンなどの半透膜を通過できる。
- 4 同じ物質からなるコロイド溶液のうち、流動性のあるものをゲル、ゲルが流動性を失ったものをゾルという。

問38 次のうち、官能基とその名称の組み合わせとして、正しいものはどれか。

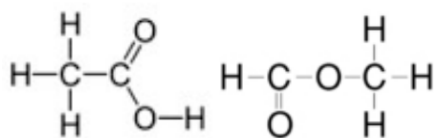
番号	官能基	名称
1	$\text{-OH}$	アミノ基
2	$\text{-NO}_2$	ニトロ基
3	$\text{-CHO}$	スルホニル基
4	$\text{-SH}$	シアノ基

問39 次のうち、アミノ酸の検出に用いられる反応として、最も適当なものはどれか。

- 1 炎色反応
- 2 ヨウ素デンプン反応
- 3 ヨードホルム反応
- 4 ニンヒドリン反応

問40 次のうち、互いに構造異性体であるものとして、正しいものの組み合わせはどれか。

- a 酢酸
- b ギ酸メチル
- c 酢酸メチル
- d メタノール



酢酸

ギ酸メチル

- 1 (a、b)      2 (a、c)      3 (b、d)      4 (c、d)



## 毒物及び劇物の性質及び貯蔵その他取扱方法

問41 次のうち、[アニリン](#)の毒性として、最も適当なものはどれか。

- 1 血液中のカルシウム分を奪取し、神経系を侵す。急性中毒症状は、胃痛、嘔吐、口腔、咽喉に炎症を起こし、腎臓が侵される。
- 2 血液毒であり、かつ神経毒であるので血液に作用してメトヘモグロビンをつくり、チアノーゼを起こさせる。
- 3 蒸気は眼、呼吸器などの粘膜及び皮膚に強い刺激性を有する。作用が強いものが皮膚に触れると、気体を生成して、組織ははじめ白く、次第に深黄色となる。
- 4 吸入した場合、鼻、のど、気管支の粘膜に炎症を起こし、水銀中毒を起こす。

問42 次のうち、[ナトリウム](#)の貯蔵方法として、最も適当なものはどれか。

- 1 少量ならば共栓ガラス瓶、多量ならば鋼製ドラム缶等を使用する。日光の直射を受けない冷所に、可燃性、発熱性、自然発火性のものからは十分に引き離して貯蔵する。
- 2 空気に触れると発火しやすいので、水中に沈めて瓶に入れ、さらに砂を入れた缶中に固定して、冷暗所に貯蔵する。
- 3 空気中にそのまま貯蔵することができないため、通常、石油中に貯蔵する。
- 4 銅、鉄、コンクリートまたは木製のタンクにゴム、鉛、ポリ塩化ビニルあるいはポリエチレンのライニングを施したものをを用いて貯蔵する。

問43 次のうち、物質とその性質に関する記述の正しい組み合わせとして、最も適当なものはどれか。

- a [水素化砒素](#)<sup>ひ</sup>は、無色の気体でニンニク様臭がある。
- b ベンゼンチオールは、緑色の透明な液体で、水に溶けやすい。
- c [無水クロム酸](#)は、暗赤色の結晶で潮解性がある。
- d 亜硝酸カリウムは、濃い藍色の固体で、アルコールによく溶ける。

- 1 (a、b)      2 (a、c)      3 (b、d)      4 (c、d)

問44 次のうち、メタクリル酸に関する記述として、誤っているものはどれか。

- 1 メタクリル酸及びこれを含有する製剤は、濃度に関わらず劇物に該当する。
- 2 皮膚に触れた場合、皮膚を激しく刺激し、炎症を起こす。
- 3 熱硬化性塗料や接着剤などに使用される。
- 4 容易に重合する。

重合とは、小さな分子（モノマー）が多数、化学結合して、分子量の大きな化合物（ポリマー）になる反応。ポリエチレンがその例で、エチレンという小さな分子が何度もつながってポリエチレンという高分子ができる。

問45 次のうち、フェノールの性質に関する正しい組み合わせとして、最も適当なものはどれか。

- a 空気中では光によりしだいに赤色となる。
- b 無臭である。
- c 皮膚や粘膜につくとやけどを起こし、その部分は白色となる。
- d アルコールに溶けにくい。

1 (a、b)      2 (a、c)      3 (b、d)      4 (c、d)

問46 次のうち、物質の名称とその主な用途の組み合わせとして、誤っているものはどれか。

番号	名称	主な用途
1	酢酸タリウム	顔料 殺鼠剤
2	クロム酸ストロンチウム	さび止め
3	酢酸エチル	溶剤
4	塩化亜鉛	脱水剤

問47～問48

次の物質の中毒症状に関する記述として、最も適当なものはどれか。

問47 1・1' -ジメチル-4・4' -ジピリジニウムヒドロキシド

(別名：[パラコート](#)) 2

問48 2 -ジフェニルアセチル-1・3 -インダンジオン

(別名：[ダイファシノン](#)) 4

- 1 主な症状は、振戦、呼吸困難である。肝臓には核の膨大及び変性、腎臓には糸球体、細尿管のうっ血、脾臓には脾炎が認められる。また、散布に際して、眼刺激性が特に強いので注意を要する。
- 2 生体内で活性酸素イオンを生じることで組織に障害を与える。特に肺が影響を受ける。
- 3 コリンエステラーゼの阻害により、倦怠感、頭痛、めまい等の症状を呈し、重症中毒症状として、縮瞳、意識混濁、全身痙攣等を生じる。
- 4 体内でビタミンKの働きを抑えることにより血液凝固作用を阻害し、出血を引き起こす。

問49 次のうち、[シアン化水素](#)の貯蔵方法として、最も適当なものはどれか。

- 1 少量ならば褐色ガラス瓶を用い、多量ならば銅製シリンダーを用いる。日光及び加熱を避け、風通しのよい冷所に貯蔵する。極めて猛毒であるため、爆発性、燃焼性のものと隔離する。
- 2 金属腐食性及び揮発性があるため、耐腐食性容器に入れ、密閉して換気のよい場所に貯蔵する。
- 3 空気と日光によって変質するので、少量のアルコールを加えて貯蔵する。
- 4 大気中の湿気に触れると、徐々に分解して有毒ガスを発生するため、密閉した容器に貯蔵する。

問50 次のうち、[メタノール](#)に関する記述として、最も適当なものはどれか。

- 1 高濃度の蒸気に長時間暴露された場合、失明することがある。
- 2 手指消毒剤として用いられる。
- 3 5%含有する製剤は、劇物から除外される。
- 4 揮発性の液体で、蒸気は空気より軽い。

## 毒物及び劇物の識別及び取扱方法

問51～問52

次の識別方法に関する記述に該当する物質として、最も適当なものはどれか。

問51 ロウをぬったガラス板に針で任意の模様を描いたものに、この物質をぬると、ロウのかぶらない模様の部分のみ反応する。**1**

問52 この物質の温飽和水溶液は、シアン化カリウム溶液によって暗赤色を呈する。**3**

- 1 <sup>ふっ</sup> [弗化水素酸](#)
- 2 [ニコチン](#)
- 3 [ピクリン酸](#)
- 4 [ホルマリン](#)

問53 次の廃棄方法に関する記述のうち、**誤っているもの**はどれか。なお、廃棄方法は厚生労働省で定める「毒物及び劇物の廃棄の方法に関する基準」に基づくものとする。

- 1 [シアン化ナトリウム](#)は、水酸化ナトリウム水溶液を加えてアルカリ性とし、酸化剤（次亜塩素酸ナトリウム水溶液等）を加えて、酸化分解する。分解した後、硫酸を加えて中和し、多量の水で希釈して処理する。
- 2 [塩素酸ナトリウム](#)は、多量の水で希釈した後、活性汚泥法を用いて処理する。
- 3 [重クロム酸カリウム](#)は、希硫酸に溶かし、還元剤（硫酸第一鉄等）の水溶液を過剰に用いて還元した後、水酸化カルシウム、炭酸ナトリウム等の水溶液で処理し、沈殿ろ過する。溶出試験を行い、溶出量が判定基準以下であることを確認して埋立処分する。
- 4 [酸化カドミウム](#)は、セメントで固化し溶出試験を行い、溶出量が判定基準以下であることを確認して埋立処分する。

問54～問55

次の漏えい時の措置に関する記述に該当する物質として、最も適当なものはどれか。なお、措置は厚生労働省で定める「毒物及び劇物の運搬事故時における応急措置に関する基準」に基づくものとする。

問54 空容器にできるだけ回収し、そのあとを硫酸鉄（Ⅱ）等の水溶液を散布し、水酸化カルシウム、炭酸ナトリウム等の水溶液を用いて処理した後、多量の水で洗い流す。4

問55 付近の着火源となるものは速やかに取り除く。漏えいしたボンベ等を多量の水に容器ごと投入して気体を吸収させ、処理し、その処理液を多量の水で希釈して流す。3

- 1 四エチル鉛
- 2 カリウム
- 3 エチレンオキシド
- 4 砒素

問56 次の物質による中毒症状の治療において、解毒剤として、ヒドロキシコバラミンを使用することができるものはどれか。

- 1 有機<sup>りん</sup>化合物
- 2 メタノール
- 3 水銀化合物
- 4 シアン化合物

問57～問59

次の物質の性状として、最も適当なものはどれか。

問57 [エマメクチン安息香酸塩](#) 1

問58 ジメチルジチオホスホリルフエニル酢酸エチル（別名：[フェントエート](#)、P A P） 4

問59 <sup>よう</sup>[沃化メチル](#) 3

- 1 類白色結晶粉末である。
- 2 無色無臭の気体で、アセトンに可溶である。
- 3 無色または淡黄色透明の液体で、光により褐色となる。
- 4 工業品は、芳香性刺激臭を有する赤褐色の油状の液体で、水に不溶である。

問60 次のうち、[過酸化水素水](#)の廃棄方法として、最も適当なものはどれか。なお、廃棄方法は厚生労働省で定める「毒物及び劇物の廃棄の方法に関する基準」に基づくものとする。

- 1 中和法
- 2 活性汚泥法
- 3 希釈法
- 4 燃焼法