

令和2年度  
愛知県毒物劇物取扱者試験問題（特定品目）

受験番号	氏名

- ◎ 指示があるまで開いてはいけません。
- ◎ 試験中は、係員の指示に従ってください。

注意事項

- 1 試験時間は、1時間30分です。
- 2 問題は、70問（筆記試験50問、実地試験20問）あり、すべて択一式です。
- 3 試験問題は、1ページから19ページまでです。
- 4 解答は、すべて解答用紙に記入してください。  
なお、解答用紙は一枚で、筆記試験の解答欄（1～50〔上段・中段〕）と実地試験の解答欄（1～20〔下段〕）に分かれていますので注意してください。
- 5 解答用紙及び試験問題に、受験番号及び氏名を記入してください。  
なお、解答用紙には、試験区分の該当する項目を○で囲んでください。
- 6 解答の方法は、正解と思うものを一つ選び、解答番号の数字の  をHBの鉛筆で下記の解答方法「例」のとおりマークしてください。
- 7 解答は一問一答で、二つ以上選んだ場合は無効となります。
- 8 解答を記入間違いした場合は、消しゴムで完全に消してから、正しいと思う解答番号にマークしてください。

解答方法「例」

問1 次のうち、愛知県の県庁所在地はどれか。

- 1 豊田市 2 岡崎市 3 名古屋市 4 豊橋市

問題番号		1	2	3
解答	1	●	●	●
	2	●	●	●
	3	●	●	●
	4	●	●	●

# 毒物劇物取扱者試験

## 筆記試験

### 特定品目

- |                       |               |         |
|-----------------------|---------------|---------|
| ・毒物及び劇物に関する法規         | (1ページ～8ページ)   | 問1～問20  |
| ・基礎化学                 | (9ページ～13ページ)  | 問21～問40 |
| ・毒物及び劇物の性質及び貯蔵その他取扱方法 | (14ページ～16ページ) | 問41～問50 |

設問中、特に規定しない限り、「法」は「毒物及び劇物取締法」、「政令」は「毒物及び劇物取締法施行令」、「省令」は「毒物及び劇物取締法施行規則」とする。

なお、法令の促音等の記述は、現代仮名遣いとする。(例:「あつて」→「あって」)

また、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。

問1 次の記述は、法第2条第2項の条文であるが、□にあてはまる語句の組合せとして、正しいものはどれか。

この法律で「劇物」とは、別表第二に掲げる物であって、□ア及び□イ以外のものをいう。

- |       |       |
|-------|-------|
| ア     | イ     |
| 1 医薬品 | 放射性物質 |
| 2 医薬品 | 医薬部外品 |
| 3 危険物 | 放射性物質 |
| 4 危険物 | 医薬部外品 |

問2 次の記述は、法第3条の条文の一部であるが、□にあてはまる語句の組合せとして、正しいものはどれか。

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、□アし、又は販売若しくは□アの目的で貯蔵し、□イし、若しくは陳列してはならない。

- |      |    |
|------|----|
| ア    | イ  |
| 1 授与 | 運搬 |
| 2 供与 | 運搬 |
| 3 授与 | 広告 |
| 4 供与 | 広告 |

問3 次のうち、法第3条の2の規定に基づく政令の定めにより、使用者として都道府県知事の指定を受けたものが、モノフルオール酢酸の塩類を含有する製剤を使用する場合の用途として、正しいものはどれか。

- 1 ガソリンへの混入
- 2 かんきつ類、りんご、なし、桃又はかきの害虫の防除
- 3 食用に供されることがない観賞用植物若しくはその球根の害虫の防除
- 4 野ねずみの駆除

問4 次のうち、法第3条の3で「みだりに摂取し、若しくは吸入し、又はこれらの目的で所持してはならない。」と規定されている「興奮、幻覚又は麻酔の作用を有する毒物又は劇物」として、政令で定められているものはどれか。

- 1 亜酸化窒素
- 2 キシレン
- 3 エタノール
- 4 トルエン

問5 次のうち、法第3条の4で「業務その他正当な理由による場合を除いては、所持してはならない。」と規定されている「引火性、発火性又は爆発性のある毒物又は劇物」として、政令で定められていないものはどれか。

- 1 亜塩素酸ナトリウム
- 2 塩素酸カリウム
- 3 カリウム
- 4 ピクリン酸

問6 次の記述は、法第4条第2項の条文であるが、  にあてはまる語句の組合せとして、正しいものはどれか。

毒物又は劇物の製造業、輸入業又は販売業の登録を受けようとする者は、製造業者にあっては製造所、輸入業者にあっては営業所、販売業者にあっては店舗ごとに、そのアの所在地のイに申請書を出さなければならない。

ア

イ

- |                     |       |                  |
|---------------------|-------|------------------|
| 1 製造所、営業所又は店舗       | _____ | 都道府県知事を経て、厚生労働大臣 |
| 2 住所（法人にあっては主たる事務所） | _____ | 都道府県知事を経て、厚生労働大臣 |
| 3 製造所、営業所又は店舗       | _____ | 都道府県知事           |
| 4 住所（法人にあっては主たる事務所） | _____ | 都道府県知事           |

問7 次の記述は、毒物劇物取扱責任者に関するものであるが、正誤の組合せとして、正しいものはどれか。

- ア 毒物劇物営業者は、自ら毒物劇物取扱責任者となることができない。
- イ 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、あらかじめ、その毒物劇物取扱責任者の氏名を届け出なければならない。
- ウ 毒物劇物営業者が毒物若しくは劇物の製造業、輸入業若しくは販売業のうち2以上を併せて営む場合において、その製造所、営業所若しくは店舗が互に隣接しているとき、毒物劇物取扱責任者は、これらの施設を通じて1人で足りる。

ア イ ウ

- 1 正 ————— 正 ————— 誤
- 2 誤 ————— 正 ————— 正
- 3 誤 ————— 誤 ————— 正
- 4 正 ————— 誤 ————— 誤

問8 次の記述は、法第8条第2項の条文であるが、[ ] にあてはまる語句の組合せとして、正しいものはどれか。

次に掲げる者は、前条の毒物劇物取扱責任者となることができない。

- 一 18歳未満の者
- 二 心身の障害により毒物劇物取扱責任者の業務を適正に行うことができない者として厚生労働省令で定めるもの
- 三 麻薬、大麻、あへん又は覚せい剤の中毒者
- 四 毒物若しくは劇物又は [ア] に関する罪を犯し、罰金以上の刑に処せられ、その執行を終り、又は執行を受けることがなくなった日から起算して [イ] を経過していない者

ア イ

1 薬事 ————— 3年

2 危険物 ————— 3年

3 薬事 ————— 5年

4 危険物 ————— 5年

問9 次のうち、毒物劇物営業者が行う手続きに関する記述として、正しいものはどれか。

- 1 毒物劇物販売業者は、店舗の営業時間を変更したときは、変更後30日以内に届け出なければならない。
- 2 毒物劇物製造業者が、営業を廃止するときは、廃止する日の30日前までに届け出なければならない。
- 3 毒物劇物輸入業者は、登録を受けた劇物以外の劇物を新たに輸入したときは、輸入後30日以内に登録の変更を受けなければならない。
- 4 毒物劇物販売業者は、登録票の記載事項に変更を生じたときは、登録票の書換え交付を申請することができる。

問10 次の記述は、法第11条第2項に基づき、毒物劇物営業者及び特定毒物研究者がその製造所、営業所若しくは店舗又は研究所の外に飛散し、漏れ、流れ出、若しくはしみ出、又はこれらの施設の地下にしみ込むことを防ぐのに必要な措置を講じなければならない毒物若しくは劇物を含有する物を定めた政令第38条第1項の条文であるが、[ ] にあてはまる語句の組合せとして、正しいものはどれか。

法第11条第2項に規定する政令で定める物は、次のとおりとする。

- 一 [ア] を含有する液体状の物 ([イ] 含有量が1リットルにつき1ミリグラム以下)のものを除く。)
- 二 塩化水素、硝酸若しくは硫酸又は水酸化カリウム若しくは水酸化ナトリウムを含有する液体状の物 (水で10倍に希釈した場合の水素イオン濃度が水素指数 [ウ] のものを除く。)
- | ア              | イ  | ウ             |
|----------------|----|---------------|
| 1 無機シアン化合物たる毒物 | —— | シアン 5.8から8.6  |
| 2 無機シアン化合物たる毒物 | —— | シアン 2.0から12.0 |
| 3 セレン化合物たる毒物   | —— | セレン 5.8から8.6  |
| 4 セレン化合物たる毒物   | —— | セレン 2.0から12.0 |

問11 次の記述は、法第12条第2項第4号に基づき、毒物又は劇物の取扱及び使用上特に必要な表示事項を定めた省令第11条の6の条文の一部であるが、 [ ] にあてはまる語句として、正しいものはどれか。

四 毒物又は劇物の販売業者が、毒物又は劇物の直接の容器又は直接の被包を開いて、毒物又は劇物を販売し、又は授与するときは、その氏名及び住所（法人にあっては、その名称及び主たる事務所の所在地）並びに [ ]

- 1 直接の容器又は直接の被包を開いた年月日
- 2 販売又は授与される者の氏名
- 3 直接の容器又は直接の被包を開いた担当者の氏名
- 4 毒物劇物取扱責任者の氏名

問12 次の記述は、法第13条に基づく特定の用途に供される劇物の販売等に関するものであるが、 [ ] にあてはまる語句の組合せとして、正しいものはどれか。

毒物劇物営業者は、燐化亜鉛を含有する製剤たる劇物については、 [ ア ] で [ イ ] したものでなければ、これを農業用として販売し、又は授与してはならない。

ア イ

- 1 トウガラシエキス ————— 著しくからく着味
- 2 ニンニクエキス ————— 着味
- 3 あせにくい黒色 ————— 着色
- 4 あせにくい青色 ————— 着色

問13 次の記述は、法第14条第1項の条文であるが、□にあてはまる語句の組合せとして、正しいものはどれか。

毒物劇物営業者は、毒物又は劇物を他の毒物劇物営業者に販売し、又は授与したときは、その都度、次に掲げる事項を書面に記載しておかなければならない。

一 毒物又は劇物の  ア 及び数量

二 販売又は授与の  イ

三 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）

ア イ

1 製造番号 \_\_\_\_\_ 目的

2 製造番号 \_\_\_\_\_ 年月日

3 名称 \_\_\_\_\_ 目的

4 名称 \_\_\_\_\_ 年月日

問14 次の記述は、劇物たるナトリウムの販売及び交付について述べたものであるが、正誤の組合せとして、正しいものはどれか。

ア 毒物劇物営業者は、交付を受ける者が18歳に満たなかったため、交付しなかった。

イ 毒物劇物営業者は、譲受人から提出を受けた譲渡手続に係る書面を、販売の日から3年間保管した後に廃棄した。

ウ 毒物劇物営業者は、交付を受ける者の氏名及び住所を確認せずに、交付した。

ア イ ウ

1 正 \_\_\_\_\_ 正 \_\_\_\_\_ 誤

2 誤 \_\_\_\_\_ 正 \_\_\_\_\_ 正

3 誤 \_\_\_\_\_ 誤 \_\_\_\_\_ 正

4 正 \_\_\_\_\_ 誤 \_\_\_\_\_ 誤

問15 次の記述は、政令第40条の条文の一部であるが、□にあてはまる語句の組合せとして、正しいものはどれか。

法第15条の2の規定により、毒物若しくは劇物又は法第11条第2項に規定する政令で定める物の廃棄の方法に関する技術上の基準を次のように定める。

一 中和、□ア、酸化、還元、稀釀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。

二 □イ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。

ア イ

- |        |    |     |
|--------|----|-----|
| 1 加水分解 | —— | ガス体 |
| 2 加水分解 | —— | 液体  |
| 3 電気分解 | —— | ガス体 |
| 4 電気分解 | —— | 液体  |

問16 次のうち、政令第40条の9第1項に基づき、毒物劇物営業者が譲受人に対し、提供しなければならない情報として、省令第13条の12で定められていないものはどれか。

- 1 情報を提供する毒物劇物営業者の氏名及び住所（法人にあっては、その名称及び主たる事務所の所在地）
- 2 毒物又は劇物の別
- 3 火災時の措置
- 4 効能又は効果

問17 次のうち、法第22条第1項の規定により、毒物又は劇物の業務上取扱者として、その事業場の所在地の都道府県知事（その事業場の所在地が保健所を設置する市又は特別区の区域にある場合においては、市長又は区長。）に届出が必要な事業はどれか。

- 1 無機シアン化合物たる毒物を用いて電気めっきを行う事業
- 2 無機シアン化合物たる毒物を含有する廃液の処理を行う事業
- 3 有機シアン化合物たる劇物を用いてしろありの防除を行う事業
- 4 硒素化合物たる毒物を用いて野ねずみの駆除を行う事業

問18 次のうち、法第3条の2第9項に基づき、四アルキル鉛を含有する製剤の着色の基準の色として、定められていないものはどれか。

- 1 赤色
  - 2 青色
  - 3 黄色
  - 4 紫色

問 19 次の記述は、政令第 40 条の 6 第 1 項の条文であるが、□にあてはまる語句の組合せとして、正しいものはどれか。

毒物又は劇物を車両を使用して、又は鉄道によって運搬する場合で、当該運搬を他に委託するときは、その荷送人は、運送人に対し、あらかじめ、当該毒物又は劇物の名称、ア 及びその含量並びに数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 イ しなければならない。ただし、厚生労働省令で定める数量以下の毒物又は劇物を運搬する場合は、この限りでない。

ア イ

- |   |    |           |
|---|----|-----------|
| 1 | 貯法 | 記載した書面を交付 |
| 2 | 貯法 | 記載するよう指示  |
| 3 | 成分 | 記載した書面を交付 |
| 4 | 成分 | 記載するよう指示  |

問20 次の記述は、毒物劇物販売業者の対応等を述べたものであるが、正誤の組合せとして、正しいものはどれか。

ア 登録更新申請書の提出を、登録の日から起算して6年を経過した日の15日後に行った。

イ 毒物劇物営業者以外の者から、譲受人が押印していない劇物の譲渡手続に係る書面の提出を受けたが、氏名の記載があったので、劇物を販売した。

ウ 販売先に配送するため劇物を車両に積載したところ、倉庫に残った数量が帳簿と合わず、当該劇物を紛失したことが判明したが、盗難の可能性は低いと判断し、警察署に届け出なかった。

ア イ ウ

- |   |   |   |   |   |   |
|---|---|---|---|---|---|
| 1 | 正 | — | 正 | — | 誤 |
| 2 | 誤 | — | 正 | — | 正 |
| 3 | 正 | — | 誤 | — | 正 |
| 4 | 誤 | — | 誤 | — | 誤 |

問21 次のうち、どちらも単体である組合せとして、正しいものはどれか。

- 1 金 ————— 白金
- 2 青銅 ————— 銅
- 3 はんだ ————— ジュラルミン
- 4 酸化鉄 ————— 硫化鉄

問22 次のうち、同位体に関する記述として、正しいものはどれか。

- 1 天然に同位体が存在しない元素はない。
- 2  $^{14}_6\text{C}$ と $^{14}_7\text{N}$ は、互いに同位体である。
- 3 天然に存在する水素原子Hのほとんどは、原子核が陽子1個と中性子1個からなる $^2_1\text{H}$ である。
- 4 天然に存在する各同位体の存在比は、地球上ではほぼ一定である。

問23 次のうち、電子殻の一つであるK殻に収容できる電子の最大数として、正しいものはどれか。

- 1 2
- 2 8
- 3 18
- 4 32

問24 次のうち、物質を構成する粒子間にはたらく力の強い順に左から並べたものとして、正しいものはどれか。

- |              |   |            |   |            |
|--------------|---|------------|---|------------|
| 1 共有結合       | > | ファンデルワールス力 | > | 水素結合       |
| 2 ファンデルワールス力 | > | 共有結合       | > | 水素結合       |
| 3 共有結合       | > | 水素結合       | > | ファンデルワールス力 |
| 4 水素結合       | > | ファンデルワールス力 | > | 共有結合       |

問25 次のうち、イオン式とその名称の組合せとして、誤っているものはどれか。

- 1  $\text{Fe}^{2+}$  ————— 鉄(II)イオン
- 2  $\text{S}^{2-}$  ————— 硫化物イオン
- 3  $\text{OH}^-$  ————— 水酸化物イオン
- 4  $\text{HCO}_3^-$  ————— 炭酸イオン

問26 次のうち、分子の形が直線形のものはどれか。

- 1 アセチレン ( $\text{C}_2\text{H}_2$ )
- 2 アンモニア ( $\text{NH}_3$ )
- 3 クロロホルム ( $\text{CHCl}_3$ )
- 4 水 ( $\text{H}_2\text{O}$ )

問27 次の記述の [ ] にあてはまる数値として、正しいものはどれか。

3.0mol の亜鉛 (Zn) と、1.0mol の塩化水素 (HCl) を反応させたところ、塩化水素は全て反応した。

反応後には亜鉛が [ ] mol 残った。

なお、亜鉛と塩化水素の反応は次の化学反応式で表される。



- 1 0.5
- 2 1.0
- 3 2.0
- 4 2.5

問28 次の記述の [ ] にあてはまる語句として、正しいものはどれか。

水素 ( $\text{H}_2$ ) 分子の水素原子間にみられるような結合を [ ] という。

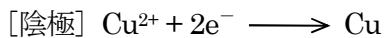
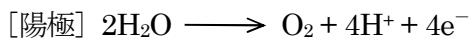
- 1 水素結合
- 2 配位結合
- 3 共有結合
- 4 イオン結合

問29 次のうち、中和滴定に関する記述として正しいものはどれか。なお、本問中、pH は水素イオン指数である。

- 1 濃度不明の酢酸水溶液を 0.1mol/L の水酸化ナトリウム水溶液で中和滴定するときは、pH 指示薬としてフェノールフタレインとメチルオレンジのどちらを用いてもよい。
- 2 濃度不明の硫酸水溶液を 0.1mol/L のアンモニア水で中和滴定するときは、pH 指示薬としてフェノールフタレインを用いる。
- 3 中和滴定において、加えた塩基（又は酸）の水溶液の体積を横軸に、pH の変化を縦軸に表したグラフを滴定曲線という。
- 4 中和点での pH は常に 7 である。

問 30 次の記述の [ ] にあてはまる数値として、正しいものはどれか。

白金電極を用いて、硫酸銅(II)水溶液を電気分解したとき、陽極及び陰極での反応式は以下のとおりである。



硫酸銅(II)水溶液を 5.0A の一定の直流電流で 16 分 5 秒間、電気分解したとき、陰極では銅が [ ] mol 析出する。

ただし、ファラデー定数を  $9.65 \times 10^4 \text{C/mol}$  とする。

- 1 0.025
- 2 0.050
- 3 0.25
- 4 0.50

問 31 次の可逆反応と、その可逆反応が化学平衡の状態にあるときに行つた操作の組合せのうち、化学平衡の移動が起こらない組合せはどれか。

ただし、可逆反応は全て気体であり、温度は一定とする。

- | 可逆反応  | 行った操作                     |
|---|---------------------------|
| 1 $2\text{HI} \rightleftharpoons \text{H}_2 + \text{I}_2$     | _____ $\text{I}_2$ を取り除く。 |
| 2 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$  | _____ $\text{N}_2$ を加える。  |
| 3 $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4$      | _____ 圧力を上げる。             |
| 4 $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$ | _____ 触媒を加える。             |

問 32 次のうち、中和滴定を行うときに使う器具として、誤っているものはどれか。

- 1 コニカルビーカー
- 2 ビュレット
- 3 ブフナーろうと
- 4 ホールピペット

問33 次のうち、蒸気圧降下に関連する現象の記述として、正しいものはどれか。

- 1 炭酸水の容器の栓を開けると、溶けていた二酸化炭素の泡が出てくる。
- 2 海水でぬれた服は、水でぬれた服よりも乾きにくい。
- 3 凍結防止剤として、塩化カルシウム ( $\text{CaCl}_2$ ) を道路に散布する。
- 4 半透膜を用いて、血液中から老廃物を除去する。

問34 次の記述の  にあてはまる数値として、正しいものはどれか。

次亜塩素酸ナトリウムの濃度が  $0.4\text{mg/L}$  の水溶液は水  $100\text{mL}$  中に   $\mu\text{g}$  の次亜塩素酸ナトリウムが溶解している状態である。

- 1 0.04
- 2 0.4
- 3 4
- 4 40

問35 次のうち、元素名とその元素記号の組合せとして、正しいものはどれか。

- 1 ケイ素 ————— Si
- 2 ニッケル ————— Ne
- 3 パラジウム ————— Pb
- 4 ホウ素 ————— Br

問36 次のうち、シストランス異性体（幾何異性体）が存在するものはどれか。

- 1 エチレン ( $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ )
- 2 プロペン ( $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$ )
- 3 1-ブテン ( $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ )
- 4 2-ブテン ( $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$ )

問37 次のうち、 $(-\text{NO}_2)$  で表される官能基の名称として、正しいものはどれか。

- 1 アミノ基
- 2 ニトロ基
- 3 ヒドロキシ基
- 4 カルボニル基

問38 次の記述の  にあてはまる語句として、正しいものはどれか。

金属は、たたくと薄く広がる性質を持つ。その性質を  という。

- 1 展性
- 2 弹性
- 3 電気伝導性
- 4 熱伝導性

問39 次のうち、下線を引いた原子が酸化された反応はどれか。

- 1 SO<sub>2</sub> + Cl<sub>2</sub> + 2H<sub>2</sub>O → H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> + 2HCl
- 2 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + 2Al → 2Fe + Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- 3 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> + Ba(OH)<sub>2</sub> → BaSO<sub>4</sub> + 2H<sub>2</sub>O
- 4 H<sub>2</sub>S + I<sub>2</sub> → S + 2HI

問40 次のうち、油脂とセッケンに関する記述として、正しいものはどれか。

- 1 動物の皮下脂肪や植物の種子に含まれる油脂は、低級脂肪酸とグリセリンがエーテル結合したものである。
- 2 油脂に硫酸を加えて加熱すると、油脂はけん化されて、セッケンとグリセリンの混合物が得られる。
- 3 セッケンはカルシウムイオンやマグネシウムイオンを含む硬水中では、カルシウムイオンなどの塩となって水に溶けやすくなるため、洗浄力が強くなる。
- 4 セッケンを水に溶かすと、疎水基の部分を内側に向け、親水基の部分を外側に向けて集まり、コロイド粒子をつくる。これをミセルという。

問 41 72%の硫酸 200g に水を加えて 30%の硫酸を作った。このとき加えた水の量は、次のうちどれか。

なお、本問中、濃度 (%) は質量パーセント濃度である。

- 1 140g
- 2 280g
- 3 480g
- 4 560g

問 42 3.0mol/L のアンモニア水 200mL に 2.0mol/L のアンモニア水を加えて、2.2mol/L のアンモニア水を作った。このとき加えた 2.0mol/L のアンモニア水の量は、次のうちどれか。

- 1 160mL
- 2 320mL
- 3 400mL
- 4 800mL

問 43 1.2mol/L の硫酸 50mL を中和する場合、必要となるアンモニア水 200mL の濃度は、次のうちどれか。

- 1 0.3mol/L
- 2 0.6mol/L
- 3 1.2mol/L
- 4 2.4mol/L

問 44 次のうち、劇物に該当しないものはどれか。

- 1 過酸化水素 9%を含有する製剤
- 2 ホルムアルデヒド 6%を含有する製剤
- 3 メチルエチルケトン 80%を含有する製剤
- 4 硝酸 20%を含有する製剤

問45 次のうち、一酸化鉛についての記述として、誤っているものはどれか。

- 1 水には溶けにくいが、酸、アルカリに容易に溶ける。
- 2 針状の結晶で、無色透明である。
- 3 密陀僧の別名がある。みつだそう
- 4 強熱すると有毒な煙霧を生成する。

問46 次のうち、水酸化ナトリウムについての記述として、誤っているものはどれか。

- 1 白色、結晶性の硬い固体で、風解性をもつ。
- 2 水溶液を白金線につけて無色の火炎中に入れると、火炎は著しく黄色に染まり、長時間続く。
- 3 腐食性が極めて強く、皮膚に触れると激しく侵す。
- 4 水溶液はアルカリ性である。

問47 次のうち、劇物とその用途の組合せとして、適当でないものはどれか。

- |         |       |             |
|---------|-------|-------------|
| 1 酢酸エチル | _____ | 香料、溶剤       |
| 2 薫酸    | _____ | なつ<br>捺染剤   |
| 3 トルエン  | _____ | ばい<br>媒染剤   |
| 4 塩素    | _____ | 漂白剤（さらし粉）原料 |

問48 次の劇物のうち、特定品目販売業の登録を受けた者が、販売できるものはどれか。

- 1 クロルピクリン
- 2 クロロホルム
- 3 フェノール
- 4 クレゾール

問49 次のうち、劇物である重クロム酸カリウムの廃棄方法として、最も適当なものはどれか。

- 1 還元沈殿法
- 2 中和法
- 3 希釀法
- 4 燃焼法

問50 次のうち、水酸化カリウム水溶液が多量に漏えいした時の措置として、適当でないものはどれか。

- 1 極めて腐食性が強いので、作業の際には必ず保護具を着用する。
- 2 漏えいした場所の周辺にはロープを張るなどして人の立入りを禁止する。
- 3 周辺で火災が発生した場合は、速やかに容器を安全な場所に移す。
- 4 漏えいした液は、土砂等でその流れを止め、安全な場所に導いて遠くから徐々に注水して希釀した後、消石灰で中和し、多量の水を用いて洗い流す。

# 毒物劇物取扱者試験

## 実地試験

### 特定品目

- ・毒物及び劇物の識別及び取扱方法 (17ページ～19ページ) 問1～問20

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。

#### 問1～4

次の各問の劇物の性状として、最も適當なものは下の選択肢のうちどれか。

問1 メチルエチルケトン

問2 アンモニア

問3 塩酸

問4 ホルマリン

- 1 無色透明の液体。25%以上のものは湿った空気中で発煙し、刺激臭がある。
- 2 無色の液体で、アセトン様の芳香を有する。蒸気は空気より重く引火しやすい。
- 3 特有の刺激臭のある無色の気体で、圧縮することによって、常温でも液化する。
- 4 無色透明の刺激臭を有する液体で、低温では混濁することがある。空気中の酸素によって一部酸化され、ぎ酸を生じる。

#### 問5～8

次の各問の劇物の貯蔵方法等として、最も適當なものは下の選択肢のうちどれか。

問5 過酸化水素水

問6 四塩化炭素

問7 水酸化カリウム

問8 トルエン

- 1 アルカリ存在下では分解するため、安定剤として少量の酸を添加して、貯蔵する。
- 2 引火しやすく、その蒸気は空気と混合して爆発性混合気体となるので火気を近づげず、静電気に対する対策を考慮して貯蔵する。
- 3 二酸化炭素と水を吸収する性質が強いため、密栓して貯蔵する。
- 4 亜鉛又は錫メッキをした鋼鉄製容器を用いて、高温に接しない場所に貯蔵する。蒸気は空気より重く低所に滞留するので、換気の悪い場所には貯蔵しない。

## 問 9~12

次の各問の劇物の毒性等として、最も適当なものは下の選択肢のうちどれか。

問 9 キシレン

問 10 チウ酸

問 11 塩素

問 12 硫酸

- 1 吸入すると、眼、鼻、のどを刺激する。高濃度になると、はじめに短時間の興奮期を経て、深い麻酔状態に陥ることがある。
- 2 黄緑色の気体で、吸入により窒息感、喉頭及び気管支筋の強直をきたし、呼吸困難に陥る。
- 3 摂取すると血液中のカルシウム分を奪い、神経系を侵す。急性中毒症状は、胃痛、嘔吐、口腔・咽喉の炎症、腎障害である。
- 4 油様の液体で、皮膚に触れると激しい火傷を起こす。

## 問 13~16

次の各問の劇物の用途として、最も適当なものは下の選択肢のうちどれか。

問 13 重クロム酸カリウム

問 14 硅弗化ナトリウム

問 15 メタノール

問 16 過酸化水素水

- 1 軟薬、試薬に用いられる。
- 2 有機合成原料、樹脂、塗料などの溶剤、燃料などに用いられる。
- 3 酸化、還元の両作用を有し、工業用は獸毛、羽毛、綿糸、絹糸などの漂白に、医療用は消毒等の目的で使用される。
- 4 工業用の酸化剤、媒染剤、製革用、顔料原料などに用いられる。

## 問 17~20

次の各問の劇物の鑑識法として、最も適當なものは下の選択肢のうちどれか。

問 17 蔡酸<sup>しゃう</sup>

問 18 アンモニア水

問 19 塩基性酢酸鉛

問 20 ホルマリン

- 1 水溶液に硫化水素を通すと、黒色の沈殿を生じる。
- 2 濃塩酸をつけたガラス棒を近づけると、白い霧を生じる。
- 3 水溶液を酢酸で弱酸性にして酢酸カルシウムを加えると、結晶性の沈殿を生じる。
- 4 フェーリング溶液とともに熱すると、赤色の沈殿を生じる。