

令和 8 年度毒物劇物取扱者試験問題
(特定品目)

【試験にあたっての注意事項】

- 1 指示があるまで問題を開かないでください。
- 2 問題の印刷が不明瞭なとき、その他必要があるときは手を挙げて試験官の指示を受けてください。
- 3 他の人と話したり、ひとりごとを言ったり、問題以外のものを見たり、不正行為をした場合、又は試験官の指示に従わなかった場合は、直ちに試験会場から退場させ、不合格とします。
- 4 試験時間は、2 時間です。
- 5 早く試験が終わった方は、試験開始後 60 分を過ぎたら退場を認めます。その際、解答用紙を試験官に渡して、静かに退場してください。
- 6 試験終了の 10 分前になりましたら、以後、試験終了まで退場できません。
- 7 問題の内容、解答および合否の照会には一切応じません。なお、問題用紙の持ち帰りは自由です。
- 8 毒物及び劇物の名称等については、毒物及び劇物取締法令の表記に合わせて、小文字発音の部分は大文字表記にしています。
(例) 「フェノール」→「フェノール」
- 9 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します。

【解答記入方法】

- 1 解答用紙には次の記入欄がありますので、正しく記入してください。

(記入例)

フリガナ	カナガワ	タロウ
氏 名	神奈川	太郎

① 氏名・フリガナ

氏名・フリガナを記入してください。

② 番号

受験番号を 4 桁の数字で記入し、該当する番号をぬりつぶしてください。

(受験番号が「3900」の場合)

番 号			
3	9	0	0
①	①	①	①
②	②	②	②
③	③	③	③
④	④	④	④
⑤	⑤	⑤	⑤
⑥	⑥	⑥	⑥
⑦	⑦	⑦	⑦
⑧	⑧	⑧	⑧
⑨	⑨	⑨	⑨
⑩	⑩	⑩	⑩

- 2 解答は、解答用紙の解答記入欄の該当する番号をぬりつぶしてください。例えば、問 1 と表示のある間に対して「3」と解答する場合は、記入例のように解答番号 1 の解答記入欄の③をぬりつぶしてください。
- 3 間に対する答えは 1 つです。2 つ以上ぬりつぶした場合は不正解とします。
- 4 解答用紙を機械で読みとりますので、解答は鉛筆 (シャープペンシルも可) で 黒くはっきりとぬりつぶし、訂正する場合は消しゴムで完全に消してください。解答用紙を折り曲げたり、汚したりしないでください。
- 5 計算等は、問題用紙の余白を利用してください。

(問 1 に「3」と解答する場合)

解答番号	解 答 記 入 欄									
1	①	②	③	④	⑤	⑥	⑦	⑧	⑨	⑩

【 毒物及び劇物に関する法規 】

問 1 ～ 問 5 毒物及び劇物取締法の規定に関する次の記述について、正しいものは 1 を、誤っているものは 2 を選びなさい。

なお、毒物劇物営業者とは、毒物又は劇物の製造業者、輸入業者又は販売業者のことをいう。

問 1 この法律で「毒物」とは、別表第一に掲げる物であつて、毒薬及び劇薬以外のものをいう。

(法第 2 条第 1 項)

問 2 毒物又は劇物の販売業の登録は、六年ごとに、更新を受けなければ、その効力を失う。

(法第 4 条第 3 項)

問 3 毒物又は劇物の製造業、輸入業又は販売業の登録は、製造所、営業所又は店舗ごとに登録が必要である。

(法第 4 条第 1 項)

問 4 毒物の製造業の登録を受けた者であれば、毒物を販売又は授与の目的で輸入することができる。

(法第 3 条第 2 項)

問 5 毒物劇物営業者、特定毒物研究者又は特定毒物使用者でなければ、特定毒物を所持してはならない。

(法第 3 条の 2 第 10 項)

問6～問10 次の文章は、毒物及び劇物取締法の条文である。（ ）の中に入る字句の番号をそれぞれ下欄から選びなさい。

なお、2箇所の（問9）内には同じ字句が入る。

また、毒物劇物営業者とは、毒物又は劇物の製造業者、輸入業者又は販売業者のことをいう。

法第3条の4

引火性、発火性又は爆発性のある毒物又は劇物であつて政令で定めるものは、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。

法第15条

毒物劇物営業者は、毒物又は劇物を次に掲げる者に交付してはならない。

- 一 （問6）の者
 - 二 心身の障害により毒物又は劇物による保健衛生上の危害の防止の措置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（問7）の中毒者
- 2 毒物劇物営業者は、厚生労働省令の定めるところにより、その交付を受ける者の氏名及び（問8）を確認した後でなければ、第三条の四に規定する政令で定める物を交付してはならない。
- 3 毒物劇物営業者は、（問9）を備え、前項の確認をしたときは、厚生労働省令の定めるところにより、その確認に関する事項を記載しなければならない。
- 4 毒物劇物営業者は、前項の（問9）を、最終の記載をした日から（問10）、保存しなければならない。

【下欄：問6～問8】

- | | | |
|---------|---------|---------|
| 1 十五歳未満 | 2 十八歳未満 | 3 二十歳未満 |
| 4 アルコール | 5 向精神薬 | 6 覚せい剤 |
| 7 年齢 | 8 使用目的 | 9 住所 |

【下欄：問9～問10】

- | | | |
|-------|-------|-------|
| 1 帳簿 | 2 名簿 | 3 伝票 |
| 4 三年間 | 5 五年間 | 6 十年間 |

問 11～問 15 次の文章は、毒物及び劇物取締法の条文である。（ ）の中に入る
字句の番号をそれぞれ下欄から選びなさい。

法第1条

この法律は、毒物及び劇物について、保健衛生上の見地から必要な（問 11）を
行うことを目的とする。

法第3条の3

興奮、幻覚又は（問 12）の作用を有する毒物又は劇物（これらを含む物を
含む。）であつて政令で定めるものは、みだりに摂取し、若しくは吸入し、又はこ
れらの目的で（問 13）してはならない。

法第8条第1項

次の各号に掲げる者でなければ、前条の毒物劇物取扱責任者となることができな
い。

- 一 （問 14）
- 二 厚生労働省令で定める学校で、（問 15）に関する学課を修了した者
- 三 都道府県知事が行う毒物劇物取扱者試験に合格した者

【下欄：問 11】

- | | | | |
|------|------|------|------|
| 1 規制 | 2 取締 | 3 指導 | 4 管理 |
|------|------|------|------|

【下欄：問 12～問 13】

- | | | | |
|------|------|------|--------------------------|
| 1 麻酔 | 2 鎮静 | 3 錯乱 | 4 <small>めいてい</small> 酩酊 |
| 5 使用 | 6 所持 | 7 輸入 | 8 譲渡 |

【下欄：問 14～問 15】

- | | | | |
|-------|--------|--------|-------|
| 1 医師 | 2 獣医師 | 3 薬剤師 | 4 弁護士 |
| 5 物理学 | 6 応用化学 | 7 生命科学 | 8 法学 |

特定

問 16～問 20 次の記述について、毒物及び劇物取締法第 22 条第 1 項で規定される届出が必要な業務上取扱者に該当するものは 1 を、該当しないものは 2 を選びなさい。

法第 22 条第 1 項

政令で定める事業を行う者であつてその業務上シアン化ナトリウム又は政令で定めるその他の毒物若しくは劇物を取り扱うものは、事業場ごとに、その業務上これらの毒物又は劇物を取り扱うこととなつた日から三十日以内に、（中略）その事業場の所在地の都道府県知事（中略）に届け出なければならない。

問 16 ^ひ砒素化合物たる毒物を取り扱うしろありの防除を行う事業者

問 17 モノフルオール酢酸ナトリウムを取り扱う野ねずみの駆除を行う事業者

問 18 無機シアン化合物たる毒物を取り扱う金属熱処理を行う事業者

問 19 最大積載量が五千キログラム以上の自動車に固定された容器を用い、ジメチル硫酸を運送する事業者

問 20 トルエンを使用してシンナーの製造を行う事業者

問 21～問 25 次の物質について、劇物に該当するものは1を、毒物（特定毒物を除く。）に該当するものは2を、特定毒物に該当するものは3を、これらのいずれにも該当しないものは4を選びなさい。

ただし、記載してある物質は全て原体である。

問 21 硝酸タリウム

問 22 ベンゼン

問 23 オクタメチルピロホスホルアミド

問 24 エチレンクロルヒドリン

問 25 四アルキル鉛

特定

【基礎化学】

問26～問30 次の設問の答えとして最も適当なものの番号をそれぞれ下欄から選びなさい。

ただし、質量数は $H=1$ $C=12$ $N=14$ $O=16$ $Na=23$ とする。

問 26 温度が一定で、 2.0×10^5 Pa の酸素 3.0 L と 3.0×10^5 Pa の窒素 2.0 L を 4.0 L の容器に入れた。この混合気体の全圧は次のうちどれか。

【下欄】

- 1 1.5×10^5 Pa 2 2.0×10^5 Pa 3 3.0×10^5 Pa 4 4.0×10^5 Pa
5 5.0×10^5 Pa

問 27 46 g のトルエンを完全燃焼させたとき、発生する二酸化炭素は何 g か。

【下欄】

- 1 44 g 2 88 g 3 154 g 4 220 g 5 308 g

問 28 pH が 1.0 の水溶液を水で 10 倍に希釈したときの pH はどれか。

【下欄】

- 1 1.0 2 2.0 3 3.0 4 5.0 5 10

問 29 ある濃度の水酸化ナトリウム水溶液 20 mL を中和するために、 0.2 mol/L の希硫酸を 6 mL 使用した。この水酸化ナトリウムの濃度は何 mol/L か。

【下欄】

- 1 0.03 mol/L 2 0.06 mol/L 3 0.12 mol/L 4 0.18 mol/L
5 0.24 mol/L

問 30 次の結合について、結合の極性が最も大きいものはどれか。

ただし、電気陰性度は $H:2.2$ $C:2.6$ $O:3.4$ $Cl:3.2$

【下欄】

- 1 $H-H$ 2 $C-H$ 3 $C-O$ 4 $H-O$ 5 $Cl-Cl$

問 31～問 35 次の設問の答えとして最も適当なものの番号をそれぞれ下欄から選
ばさい。

問 31 次のうち、純物質ではないものはどれか。

【下欄】

- 1 窒素 2 水 3 塩酸
4 塩化ナトリウム 5 ダイヤモンド

問 32 次のうち、アルゴン原子 ${}^{40}_{18}\text{Ar}$ の原子番号、一つの原子に含まれる電子、中
性子、陽子の数の組み合わせとして正しいものはどれか。

【下欄】

	原子番号	電子の数	中性子の数	陽子の数
1	18	18	18	22
2	18	18	22	18
3	18	22	22	22
4	40	18	22	18
5	40	18	40	22

問 33 次のうち、半減期 30 年の ${}^{137}\text{Cs}$ が元の 4 分の 1 の量になるのに要する期間
はどれか。

【下欄】

- 1 7.5 年 2 15 年 3 30 年 4 45 年 5 60 年

問 34 次のうち、20 °C、 $1.013 \times 10^5 \text{ Pa}$ において、単体で液体であるものはどれか。

【下欄】

- 1 Ar 2 Cr 3 Br 4 Kr 5 Sr

問 35 次のうち、有色の気体はどれか。

【下欄】

- 1 塩化水素 2 硫化水素 3 一酸化窒素
4 二酸化窒素 5 二酸化硫黄

特定

問 36～問 40 次の記述の下線部が正しければ 1 を、誤りであれば 2 を選びなさい。

問 36 オゾンは酸素の同位体である。

問 37 電子 1 mol あたりの電気量の絶対値 9.65×10^4 C/mol をファラデー定数という。

問 38 人間の目に見える光は可視光線とよばれる。可視光線よりも波長の短い光は赤外線とよばれる。

問 39 コロイド溶液に光束を当てると、光の通路が輝いて見える。この現象をチンダル現象という。

問 40 ブレンステッド・ローリーの定義では、塩基とは、「相手から水素イオンを受け取る分子又はイオンである」とされる。

問 41～問 45 次の文章は、物質の状態変化について記述したものである。（ ）
の中に入る最も適切なものの番号を下欄から選びなさい。

固体から液体への変化を（問 41）といい、気体から液体への変化を（問 42）
という。

純水に不揮発性の溶質を溶かして希薄溶液とすると、その沸点は純水の沸点と比べ
（問 43）。その凝固点は純水の凝固点と比べ（問 44）。

また、希薄溶液の蒸気圧は、純水の蒸気圧と比べ（問 45）。

【下欄：問 41～問 42】

- | | | | | |
|------|------|------|------|------|
| 1 融解 | 2 蒸発 | 3 凝縮 | 4 凝固 | 5 凝華 |
|------|------|------|------|------|

【下欄：問 43】

- | | | |
|--------|--------|---------|
| 1 上昇する | 2 降下する | 3 変わらない |
|--------|--------|---------|

【下欄：問 44】

- | | | |
|--------|--------|---------|
| 1 上昇する | 2 降下する | 3 変わらない |
|--------|--------|---------|

【下欄：問 45】

- | | | |
|--------|--------|---------|
| 1 上昇する | 2 降下する | 3 変わらない |
|--------|--------|---------|

特定

問 46～問 50 次の文章は鉛蓄電池に関して記述したものである。()の中に入る最も適当なものの番号を下欄から選びなさい。

なお、2箇所の(問 48)内には同じ字句が入る。

負極に鉛 Pb、正極に酸化鉛(IV) PbO_2 、電解質の水溶液に希硫酸を用いた二次電池を鉛蓄電池という。負極の Pb の酸化数は(問 46)、正極の PbO_2 の Pb の酸化数は(問 47)である。

鉛蓄電池を放電させると、しだいに両極とも水に溶けにくい白色の(問 48)でおおわれる。このとき、(問 48)の Pb の酸化数は(問 49)である。放電のとき、希硫酸の濃度は(問 50)。

【下欄：問 46～問 47】

1 -4 2 -2 3 0 4 +2 5 +4

【下欄：問 48】

1 Pb 2 PbO_2 3 PbSO_4
4 PbCl_2 5 Pb_3O_4

【下欄：問 49】

1 -4 2 -2 3 0 4 +2 5 +4

【下欄：問 50】

1 増加する 2 減少する 3 変わらない

【 毒物及び劇物の性質及び貯蔵その他取扱方法 】

問51～問55 次の物質について、毒性の説明として最も適当なものの番号を下欄から選りなさい。

問 51 二酸化鉛

問 52 クロム酸ストロンチウム

問 53 ^{しゅう} 蓚酸カルシウム

問 54 水酸化ナトリウム

問 55 ホルマリン

【下欄】

- 1 口、喉がカラカラに乾き、熱を有し、痛むことがある。よだれを流し、また吐気を起こしたりする。胸が痛んだり、便が出なかったり、ときには黒褐色の血便をしたり脈拍が不規則になり、頭がぼんやりしてくることがある。
- 2 蒸気は粘膜を刺激し、鼻カタル、結膜炎、気管支炎等を起こさせる。高濃度水溶液は、皮膚に対し^{えそ} 壊疽を起こさせ、しばしば湿疹を生じさせる。
- 3 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、^{おう} 嘔吐、口腔・^{くう} 咽喉の炎症、腎障害である。
- 4 皮膚に触れると激しく侵し、また高濃度溶液を経口摂取すると、口内、食道、胃などの粘膜を腐食して死亡する。
- 5 経口摂取によって、口と食道が赤黄色に染まり、のちに青緑色に変化する。腹痛が生じ、緑色のものを吐き出し、血の混じった便をする。

特定

問56～問60 次の物質について、貯蔵方法等の説明として最も適切なものの番号を下欄から選びなさい。

問 56 ^{けいふつ} 硅弗化ナトリウム

問 57 クロロホルム

問 58 水酸化カリウム

問 59 トルエン

問 60 四塩化炭素

【下欄】

- 1 酸と接触すると有毒ガスを発生するので、酸とは近づけないようにする。
- 2 冷暗所に貯蔵する。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分解を防止する。
- 3 二酸化炭素と水を強く吸収する性質が強いため、密栓して貯蔵する。
- 4 亜鉛又は錫めつきをした鋼鉄製容器で、高温に接しない場所に貯蔵する。
- 5 引火しやすく、また、その蒸気は空気と混合して爆発性の混合ガスとなるので、火気を近づけないようにして貯蔵する。

問61～問65 次の物質について、その主な用途として最も適当なものの番号を下欄から選びなさい。

問 61 塩素

問 62 クロム酸ナトリウム

問 63 メタノール

問 64 硝酸

問 65 塩化水素

【下欄】

- 1 冶金、ピクリン酸やニトログリセリンの製造
- 2 工業用の酸化剤、製革用、試薬
- 3 塗料等の溶剤、燃料
- 4 紙・パルプの漂白剤、殺菌剤、消毒剤
- 5 塩化ビニルの原料

問66～問70 次の文章はキシレンについて記述したものである。()の中に入る最も適当なものの番号を下欄から選びなさい。

毒 性：吸入すると、眼、鼻、喉を刺激する。（問 70）

3 ミトコンドリアのシトクローム酸化酵素の鉄イオンと結合して細胞の酸素代謝を直接阻害する。

問 71～問 75 次の物質について、性状として最も適当なものの番号を下欄から選
ばなさい。

問 71 過酸化水素水

問 72 酢酸エチル

問 73 重クロム酸アンモニウム

問 74 ^{しゅう} 蓼 酸ナトリウム

問 75 硫酸

【下欄】

- 1 無色透明の液体。強く冷却すると稜^{りょう}柱状の結晶に変化する。
- 2 無色透明、油様の液体。濃度が高いものは猛烈に水を吸収する。
- 3 橙赤色^{とう}の結晶で、185℃で気体の窒素を生成し、ルミネッセンスを発して分解する。自己燃焼性がある。
- 4 白色の結晶性粉末で、水に溶けやすい。
- 5 無色透明の液体。果実様の芳香がある。

【 実地 】

問76～問80 次の文章は、ホルマリンの廃棄方法について記載したものである。「毒物及び劇物の廃棄の方法に関する基準」の内容に照らして、（ ）の中に入る最も適当なものの番号を下欄から選びなさい。

廃棄方法 1：酸化法

- ア 多量の水を加えて希薄な水溶液とした後、（問 76）水溶液を加え分解させ廃棄する。
- イ （問 77）水溶液等で（問 78）とし、過酸化水素水を加えて分解させ多量の水で希釈して処理する。

廃棄方法 2：燃焼法

- （問 79）を具備した焼却炉の火室へ噴霧し焼却する。

廃棄方法 3：（問 80）

【問 76 下欄】

- | | | |
|-------|--------|----------|
| 1 亜硫酸 | 2 硫化水素 | 3 次亜塩素酸塩 |
|-------|--------|----------|

【問 77 下欄】

- | | | |
|------------|-----------|------|
| 1 水酸化ナトリウム | 2 塩化ナトリウム | 3 塩酸 |
|------------|-----------|------|

【問 78 下欄】

- | | | |
|------|---------|------|
| 1 酸性 | 2 アルカリ性 | 3 中性 |
|------|---------|------|

【問 79 下欄】

- | | |
|---------|------------|
| 1 スクラバー | 2 アフターバーナー |
|---------|------------|

【問 80 下欄】

- | | | |
|---------|---------|---------|
| 1 活性汚泥法 | 2 分解沈殿法 | 3 溶解中和法 |
|---------|---------|---------|

問 81～問 85 次の物質の鑑識法について、（ ）の中に入る最も適切なものの番号を下欄から選びなさい。

(1) 酸化第二水銀

小さな試験管に入れて熱すると、はじめに（問 81）に変わり、後に分解して水銀を残す。なお熱すると、完全に揮散してしまう。

(2) クロロホルム

（問 82）と高濃度水酸化カリウム溶液と熱すると藍色を呈し、空気に触れて緑より褐色に変化し、酸を加えると赤色の沈殿を生じる。

(3) 四塩化炭素

アルコール性水酸化カリウムと銅粉とともに煮沸すると、（問 83）の沈殿を生じる。

(4) 水酸化カリウム

水溶液に酒石酸溶液を過剰に加えると、（問 84）結晶性の沈殿を生じる。

(5) 塩酸

（問 85）溶液を加えると、白色の沈殿を生じる。

【問 81 下欄】

- | | | |
|-------|------|------|
| 1 銀白色 | 2 黒色 | 3 青色 |
|-------|------|------|

【問 82 下欄】

- | | | |
|-----------|---------|-----------|
| 1 アルコール溶液 | 2 レゾルシン | 3 ベタナフトール |
|-----------|---------|-----------|

【問 83 下欄】

- | | | |
|------|-------|-------|
| 1 白色 | 2 黄緑色 | 3 黄赤色 |
|------|-------|-------|

【問 84 下欄】

- | | | |
|------|------|------|
| 1 白色 | 2 黄色 | 3 黒色 |
|------|------|------|

【問 85 下欄】

- | | | |
|-------|---------|--------------|
| 1 硝酸銀 | 2 スクロース | 3 過マンガン酸カリウム |
|-------|---------|--------------|

特定

問86～問90 次の文章は、メタノールについて記述したものである。（ ）の中に入る最も適当なものの番号を下欄から選びなさい。

なお、廃棄方法は「毒物及び劇物の廃棄の方法に関する基準」によるものとする。

化 学 式：（問 86）

毒 性：（問 87）

鑑 識 法：ア サリチル酸と（問 88）とともに熱すると、芳香のあるサリチル酸メチルエステルを生成する。

イ あらかじめ熱^{しやく}灼した酸化銅を加えると、（問 89）ができ、酸化銅は還元されて金属銅色を呈する。

廃 棄 方 法：（問 90）、燃焼法

【問 86 下欄】

1 CH_4O

2 $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$

3 $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$

【問 87 下欄】

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・咽喉の炎症を起こし、腎臓が侵される。

2 頭痛、めまい、嘔吐、下痢、腹痛等を起こし、致死量に近ければ麻酔状態になり、視神経が侵され、眼がかすみ、失明することがある。

3 皮膚に触れると激しく侵し、また高濃度溶液を経口摂取すると、口内、食道、胃等の粘膜を腐食して死亡する。

【問 88 下欄】

1 アンモニア

2 エタノール

3 濃硫酸

【問 89 下欄】

1 トルエン

2 エタノール

3 ホルムアルデヒド

【問 90 下欄】

1 活性汚泥法

2 酸化法

3 還元沈殿法

問91～問95 次の文章は、アンモニア水について記述したものである。（ ）の中に入る最も適当なものの番号を下欄から選びなさい。

なお、漏えい時の措置は、風下の人を退避させ周囲の立入禁止、保護具の着用、風下での作業を行わないことや、廃液が河川等に排出されないよう注意する等の基本的な対応のうえ実施することとする。

また、廃棄方法は「毒物及び劇物の廃棄の方法に関する基準」によるものとする。

性 状：無色透明、（問 91）の液体。

毒 性：（問 92）

漏えい時の措置：（問 93）

鑑 識 法：（問 94）

廃 棄 方 法：（問 95）

【問 91 下欄】

- 1 無臭 2 油状 3 揮発性

【問 92 下欄】

- 1 はじめ頭痛、悪心等をきたし、黄疸^{だん}のように角膜が黄色となり、しだいに尿毒症様を呈し、重症な時は死亡する。
- 2 原形質毒であり、脳の筋細胞を麻酔させ、赤血球を溶解する。吸収すると、はじめは嘔吐^{おう}、瞳孔の縮小、運動性不安が現れる。
- 3 経口摂取によって口腔、胸腹部疼痛^{くう}、嘔吐^{おう}、咳嗽^{とうつう}、虚脱^おを發する。また、腐食作用によって直接細胞を損傷し、気道刺激症状、肺浮腫、肺炎を招く。

【問 93 下欄】

- 1 多量の場合、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、遠くから多量の水をかけて洗い流す。
- 2 空容器にできるだけ回収し、中性洗剤等の分散剤を使用して多量の水で洗い流す。
- 3 土砂等に吸着させて取り除くか、又はある程度水で徐々に希釈した後、水酸化カルシウム、炭酸ナトリウム等で中和し、多量の水で洗い流す。

特定

【問 94 下欄】

- 1 塩酸を加えて中和した後、塩化白金溶液を加えると、黄色、結晶性の沈殿を生じる。
- 2 過マンガン酸カリウム溶液に加えると、その赤紫色を消す。
- 3 希釈液に塩化バリウムを加えると、白色の沈殿が生じる。

【問 95 下欄】

- | | | |
|---------|-------|-------|
| 1 活性汚泥法 | 2 中和法 | 3 燃焼法 |
|---------|-------|-------|

問 96～問 100 次の品目について、毒物及び劇物取締法で規定する特定品目販売業の登録を受けた者が、登録を受けた店舗において、販売することができる品目は1を、販売できない品目は2を選びなさい。

ただし、含有量の記載がない品目は原体とする。

問 96 ニッケルカルボニル

問 97 塩基性酢酸鉛

問 98 酸化水銀を 15 パーセント含有する製剤

問 99 メチルエチルケトン

問 100 ニコチン