### 令和6年度

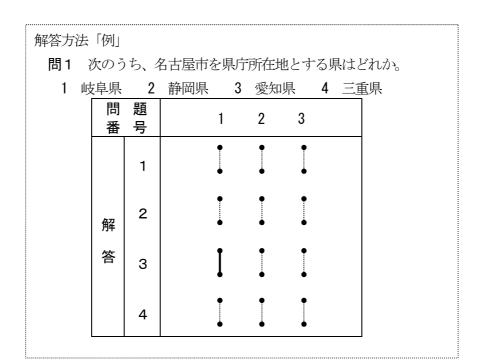
# 愛知県毒物劇物取扱者試験問題(一般)

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( $1\sim50$  [上段・中段] )と実地試験の解答欄 ( $1\sim20$  [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。



### 毒物劇物取扱者試験

# 筆 記 試 験

### 一般

・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) **間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。

88 1		からまた	计位1202	ナベキフぶ		7 12 t 7	ひまり 割わる	<b>〜</b> ∮□ 人 1よ 1、1 。	T TINE OFF
		か。	法第1条の条	又であるが、		()	はよる暗刊(/	が組合でとし	て、正しいものはど
	A 0	<i>7</i> <b>3</b> 0							
		この法律は、	毒物及び劇物	について、	ア	上の見ば	也から必要な	: 1	] を行うことを目的
	と	する。							
		ア		1					
	1	保健衛生		取締					
	2	保健衛生		規制					
	3	危害防止		取締					
	4	危害防止		規制					
問 2	-	次の記述は、	法第2条第	2項の条文	であるが、		にあてに	はまる語句と	こして、正しいもの
	は	どれか。							
			5 h					¬	
			「劇物」とは、	. 別表第二(	こ掲げる物	であって、	,	以外のもの	のをいう。
		農薬							
		食品及び食	2品添加物						
	3	/ LI / C / / C							
	4	医薬品及び	<b>ド医薬部外品</b>						

- **問3** 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る ものはどれか。
  - 1 ピクリン酸
  - 2 トルエン
  - 3 酢酸エチル
  - 4 メタノール

- 問4 次のうち、特定毒物に関する記述として、誤っているものはどれか。
  - 1 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。
  - 2 毒物又は劇物の製造業者は、毒物又は劇物の製造のために特定毒物を使用することができる。
  - 3 特定毒物使用者は、その使用することができる特定毒物以外の特定毒物を譲り受け、又は所持してはならない。
  - **4** 特定毒物研究者は、毒物劇物営業者から特定毒物を譲り受けることはできるが、毒物劇物営業者 に特定毒物を譲り渡すことはできない。
- 問5 次のうち、特定毒物に該当しないものはどれか。
  - 1 ジエチルパラニトロフェニルチオホスフェイト [別名:パラチオン]
  - 2 シアン化水素
  - 3 四アルキル鉛
  - 4 モノフルオール酢酸
- 間6 次のうち、毒物又は劇物の営業の登録に関する記述として、誤っているものはどれか。
  - 1 毒物又は劇物の製造業の登録を受けようとする者は、製造所ごとに、毒物劇物製造業の登録を受けなければならない。
  - 2 毒物又は劇物の販売業の登録は、5年ごとに更新を受けなければ、その効力を失う。
  - **3** 毒物又は劇物を直接に取り扱わない店舗にあっても、毒物劇物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てはならない。
  - 4 毒物劇物製造業者が、その製造した毒物又は劇物を、毒物劇物営業者以外の者に販売する場合は、 毒物劇物販売業の登録を受けなければならない。

問7	次の記述に	は、法第3条の3の条文	であるが、	] にあてはまる語句の組合せとして、正し
V	ものはどれ	しか。		
	興奮、	ア 又は麻酔の作用	目を有する毒物又は劇物	め (これらを含有する物を含む。) であっ
て	政令で定る	<b>かるものは、みだりに</b>	イし、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。			
	ア	1		
1	覚せい			
2	覚せい	——— 乱用		
3	幻覚			
4	幻覚	——— 乱用		

- 問8 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 都道府県知事が行う毒物劇物取扱者試験に合格した者であっても、18 歳未満の者は毒物劇物取 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、事前に、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 毒物劇物営業者自らが毒物劇物取扱責任者として、毒物又は劇物による保健衛生上の危害の防 止に当たることはできない。

 ア
 イ
 ウ

 1 正
 誤
 誤

 2 誤
 正
 誤

 3 誤
 正
 正

 4 正
 誤
 正

問9 次の記述は、法第9条第1項の条文であるが、 にあてはまる語句として、正しいもの
はどれか。
毒物又は劇物の製造業者又は輸入業者は、登録を受けた毒物又は劇物以外の毒物又は劇物を製造
し、又は輸入しようとするときは、
けなければならない。
1 15日以内に
2 30 日以内に
3 直ちに
4 あらかじめ
<b>間10</b> 次の記述は、法第11条第4項及び省令第11条の4の条文であるが、
句の組合せとして、正しいものはどれか。
NI toler and the later a series
<法第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、 ア の容器として通常使用される物を使用してはならない。
<省令第 11 条の 4>
法第 11 条第 4 項に規定する劇物は、 イ の劇物とする。 ア イ
1 化粧品 ―――― 液体状
2 飲食物 — 液体状 3 化粧品 — すべて
3 12位品 — 9 7 C 4 飲食物 — すべて
4 以及初 —————— 9 * * C

	次の記述は、法第 12 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、 Eしいものはどれか。
	黒地に白色 —— 白地に黒色 赤地に白色 —— 白地に赤色
0	毒物又は劇物の成分及びその含量 毒物又は劇物の輸入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)
l'	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、にあてはまる語句として、正しいものはどれか。  毒物劇物営業者は、硫酸タリウムを含有する製剤たる劇物については、 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。  1 あせにくい黒色で着色  2 鮮明な青色又は赤色で着色  3 トウガラシエキスを用いて著しくからく着味  4 ニンニクエキスを用いて着味

問14 次の記述は、法第14条第2項に基づく毒物又は劇物の譲渡手続き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、譲受人から「毒物又は劇物の名称及び ア 」、「販売又は授与の年月
日」、「譲受人の氏名、 イ 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)」を記載し、譲受人が押印した書面の提出を受けなければ、毒物又は劇物を毒物劇物営業者以外
の者に販売し、又は授与してはならない。
P 1
1 数量 ——— 年齢
2 含量 ——— 年齢
3 数量 — 職業
4 含量 ——— 職業
<b>問 15</b> 次の記述は、法第 15 条第 1 項の条文であるが、
正しいものはどれか。
毒物劇物営業者は、毒物又は劇物を次に掲げる者に ア してはならない。
一 イ 歳未満の者
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 ウ の中毒者
アイウ
1 交付 18 覚せい剤
2 交付 20 シンナー
3 販売 18 シンナー
4 販売 20 覚せい剤

- 問16 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 クロム酸塩類たる劇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用いて試験検査を行う事業
  - 3 燐化アルミニウムたる毒物を用いて倉庫内におけるねずみ、昆虫等の駆除を行う事業
  - 4 砒素化合物たる毒物を用いてしろありの防除を行う事業

問17 次の記述は、毒物劇物営業者が、劇物た	る 50%水酸化ナトリウム水溶液を、車両 1 台を使用して
1回につき 5,000kg 以上運搬する場合につい	っ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 0.3メートル平方の板に、地を白色、	文字を赤色として「劇」と表示し、車両の前後の見やす
い箇所に掲げた。	
イ 車両に、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を
1人分備えた。	
ウ 運送業者に委託する場合、運送業者に	対して、あらかじめ、運搬する劇物の名称、成分及びそ
の含量、数量、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交付した。
アイウ	
1 誤 —— 正 —— 正	
2 正 —— 正 —— 誤	
3 誤 —— 誤 —— 正	
4 正 —— 誤 —— 誤	
問18 次の記述は、政令第40条の9第1項及び	が第2項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。
<政令第40条の9第1項>	
	し、又は授与するときは、その販売し、又は授与
	スは劇物の性状及び取扱いに関する情報を提供しなければ
ならない。	
<政令第40条の9第2項>	
	供した毒物又は劇物の性状及び取扱いに関する情報の内
	イ に、当該譲受人に対し、変更後の当該毒物又は
劇物の性状及び取扱いに関する情報を提供	するよう努めなければならない。
7	1
1 する時まで	
2 する時まで	
3 した日から30日以内 ————	
<b>4</b> した日から30日以内 ————	速やか

問19 次の記述は、毒物劇物営業者の対応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 荷下ろしのため駐車していた車両から劇物が盗まれていたため、直ちに警察署に届け出た。
イ 運搬車両から劇物が漏えいし、多数の者に保健衛生上の危害が発生するおそれがあったため、
直ちに、その旨を保健所、警察署及び消防機関に届け出るとともに、保健衛生上の危害防止のた
めに必要な応急の措置を講じた。
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思われたため、保健所のみに届け出
+ <u>-</u>

-	<u>_</u> 0		
	ア	1	ウ
1	誤	 正	 正
2	正	 正	 誤
3	誤	 誤	 正
4	正	 誤	 誤

- **問 20** 次の記述は、毒物又は劇物の業務上取扱者の対応を述べたものであるが、正誤の組み合わせとして、正しいものはどれか。
  - ア 劇物たる農薬が少量残ったため、そのまま下水に放流した。
  - イ 毒物の貯蔵設備に「医薬用外毒物」の文字を表示した。
  - ウ 使用していた劇物が不要となったため、販売した。

	ア	イ	ウ
1	誤	 正	 誤
2	正	 誤	 正
3	誤	 正	 正
4	正	 誤	 誤

問 21	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。
<u></u> 1	液体を含む混合物を加熱して、発生した蒸気を冷却することにより、目的の物質(液体)を取り 対操作を という。 抽出
-	昇華法
	ろ過
	蒸留
7	<b>※田</b>
-	次のうち、白金線の先にナトリウム(Na)を含んだ水溶液をつけ、ガスバーナーの炎(外炎) 中に入れたときの炎の色として、正しいものはどれか。
	赤
	赤紫
	黄
	青緑
	水は、温度や圧力に応じて気体、液体、固体の三つの状態をとる。次の状態変化を表す記述のう
	、正誤の組合せとして正しいものはどれか。 ・ ERはならばは、の変化な液体、スの送れるERはなる
ア	
1 1	
ウ	で、一般性がら気性や気性を気軽しいり。 ア イ ウ
1	
2	
3	
4	
7	

- 問24 次の記述のうち、誤っているものはどれか。
  - 1 陽子の数と中性子の数の和を、その原子の質量数という。
  - 2 原子番号が同じで、質量数が異なる原子を互いに同位体(アイソトープ)という。
  - 3 原子は、原子核と、それを取りまく電子から構成されている。
  - 4 原子に含まれる中性子の数を原子番号という。

	<b>まどれか。</b>
	1 常温常圧では単原子分子の気体として存在する。
	2 他の原子と反応しにくく、極めて安定である。
	3 最外殻電子は、全て8個である。
	4 貴ガス(希ガス)と呼ばれる。
問 26	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。
	水素分子(H₂)の水素原子(H)の間にみられるような結合を という。
	1 共有結合
	2 配位結合
	3 水素結合
	4 イオン結合
	次の17族元素の水素化合物のうち、沸点が最も高いものはどれか。 1 フッ化水素 (HF) 2 塩化水素 (HC1) 3 臭化水素 (HBr) 4 ョウ化水素 (HI)
BB 00	<b>炒のされ、ハフの形が古始形でれてものはじしょ</b>
	次のうち、分子の形が直線形であるものはどれか。 1 アンモニア (NH <sub>3</sub> )
	1 / プラピー/ (NI3) 2 二酸化炭素 (CO <sub>2</sub> )
	2 一段に次系(CO <sub>2</sub> ) 3 メタン(CH <sub>4</sub> )
	4 水 (H <sub>2</sub> 0)
	次のうち、物質とその結晶の種類の組合せとして、 <u>誤っているもの</u> はどれか。  1 鉄 (Fe) 金属結晶  2 塩化ナトリウム (NaCl) イオン結晶  3 二酸化ケイ素 (SiO <sub>2</sub> ) 共有結合の結晶  4 ダイヤモンド (C)

問25 次のうち、ヘリウム (He)、ネオン (Ne)、アルゴン (Ar) に関する記述として<u>誤っているもの</u>

ただし、酸素 (0 <sub>2</sub> ) の分子量を 32 とし、標準状態での 1mol の体積は 22.4L とする。
<b>1</b> 4g
<b>2</b> 8g
<b>3</b> 16g
<b>4</b> 32g
<b>問31</b> 次のうち、メタン (CH <sub>4</sub> ) 16g を完全燃焼させたときに生成する水の質量は何gになるか。 ただし、各原子の原子量は水素 (H) =1、炭素 (C) =12、酸素 (O) =16 とする。 1 9g 2 18g 3 36g 4 72g
<ul> <li>問32 0.1mol/Lの塩酸 (HC1)のpH (水素イオン指数)は、次のうちどれか。 ただし、この溶液の温度は25℃、塩酸 (HC1)の電離度を1とする。</li> <li>1 pH=1.0</li> <li>2 pH=2.0</li> <li>3 pH=3.0</li> <li>4 pH=4.0</li> </ul>
<b>問33</b> 次の記述は、酸及び塩基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 ブレンステッド・ローリーの酸・塩基の定義によると、酸とは「水素イオン (H <sup>+</sup> ) を他に与え
る物質」である。
イ 1価の塩基を弱塩基といい、2価以上の塩基を強塩基という。
ウ 水溶液が中性を示すとき、水溶液中に水素イオン(H <sup>+</sup> )は存在しない。
ア イ ウ
1 正 —— 正 誤
2 誤 —— 正 正
3 正 —— 誤 —— 誤
4 誤 —— 誤 —— 正

問30 標準状態で 5.6Lの酸素 (O<sub>2</sub>) の質量は、次のうちどれか。

BB 0.4	Z/E	曲本で明の均率10 1 さ.0.1 1/1 の	マンエーマルカ田ンマー 中和海ウナケーキ
問 34			アンモニア水を用いて、中和滴定を行った。
		<del>-</del>	前後における溶液の色の変化として正しいものはどれか。 溶液の色の変化
	1	pH 指示薬 メチルオレンジ ————	溶液の色の変化
	1	メチルオレンジ ————————————————————————————————————	
		フェノールフタレイン ——	
	4	フェノールフタレイン ———	が巴から東巴
問 35	色	欠のうち、下線を付した物質が酸化液	剤としてはたらいている化学反応式はどれか。
	1	$CuO + \underline{H_2} \longrightarrow Cu + H_2O$	
	2	$\underline{Zn} + 2HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$	
	3	$2Cu + \underline{O_2} \longrightarrow 2CuO$	
	4	$H_2\underline{S} + Cl_2 \longrightarrow 2HCl + S$	
BB 00	N/	よっきない。 田川出 7 田 トップ のマ	+ 7 1° - 731 0/11 A 1 1 1 - 7 1 1 1 1 0 1 1 1 1 1
問 36			あるが、正誤の組合せとして、正しいものはどれか。
	ア	乳酸 (CH <sub>3</sub> CH (OH) COOH) には鏡像異	性体(光字異性体)か仔仕する。
	イ	互いに異性体の関係にある化合物	には、分子量の異なるものがある。
	ウ	2ーブテン(CH₃CH=CHCH₃)にはシス	スートランス異性体(幾何異性体)が存在する。
		アイウ	
	1	正 —— 正 —— 誤	
	2	誤 —— 正 —— 誤	
	3	正 —— 誤 —— 正	
	4	誤 —— 誤 —— 正	
DC		4 - <del>5 )</del>	2. 4/ 55.2.1222
問 37		次のうち、ヨードホルム反応を <u>示さ</u>	<u>ない物質</u> はどれか。
	1	アセトアルデヒド (CH₃CHO)	

- 2 エタノール (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH)
- **3** 2ープロパノール (CH<sub>3</sub>CH (OH) CH<sub>3</sub>)
- **4** 酢酸エチル (CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)

問38 次の記	述は、化学平衡に関	するものであるが、密閉容	器の中で以下の平衡状態にあ	るとき、
	にあてはまる語/	句の組合せとして、正しいも	っのはどれか。	
TT ( <i>)</i> =	(大) , T (左(大)	> опт <i>(⊨1</i> +)		
	体) + I <sub>2</sub> (気体) <			
温度一	·定に保ちながら、こ	の密閉容器の中に水素(トム)	を加えると、上記の平衡が	ア
に動き、	水素(H2)の濃度が	イする方向に平	衡移動する。	
ア		1		
1 右向	き :	増加		
2 右向	き i	減少		
3 左向	き き	増加		
4 左向	き ;	減少		
問39 次の仕	学反応式で、	 にあてはまる反応の名	。 「称として、正しいものはど	れか。
			,,,, = = = = = = = = = = = = = = = = =	0
CH	$COOH + C_2H_5OH$	$\leftarrow$	$CH_3COOC_2H_5 + H_2O$	
Ē	で エタノール	加水分解	酢酸エチル 水	
1 エス	テル化			
2 ハロ	ゲン化			
3 スル	ホン化			
<b>4</b> けん	•			
. 1//	, .			

**問40** 次のうち、一次電池(充電ができない電池)に分類される電池として、<u>誤っているもの</u>はどれか。

- 1 鉛蓄電池
- 2 酸化銀電池(銀電池)
- 3 マンガン乾電池
- 4 リチウム電池

**間 41** 35%のアンモニア水 300g に水を加えて 20%のアンモニア水を作った。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 165g
- **2** 171g
- **3** 225g
- **4** 525g
- **問 42** 5.0mo1/L の水酸化ナトリウム水溶液 300mL に、3.5mo1/L の水酸化ナトリウム水溶液を200mL 加えた。この水酸化ナトリウム水溶液の濃度は、次のうちどれか。
  - 1 2.2mo1/L
  - 2 4.4mo1/L
  - 3 8.5mo1/L
  - 4 17mo1/L
- **問 43** 3.2mo1/L のアンモニア水 400mL を中和するのに必要な 1.6mo1/L の硫酸の量は、次のうちどれか。
  - 1 200mL
  - **2** 400mL
  - **3** 800mL
  - **4** 1600mL
- 問44 次のうち、シアン化ナトリウムについての記述として、<u>誤っているもの</u>はどれか。
  - 1 白色の粉末、粒状又はタブレット状の固体である。
  - 2 吸入時の急性毒性として、頭痛、めまい、呼吸麻痺等の症状を呈する。
  - 3 空気中では徐々に二酸化炭素と反応してシアン化水素を生成する。
  - 4 水溶液は強酸性である。

	2	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	
		, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	
	4	・ 然XVは上X(より重く、別入しくりv'。	
問 4	6	う 次のうち、カルバメート系製剤に有効な解	毒剤の正誤の組合せとして、正しいものはどれ
	カ	か。	
	ア	ア 硫酸アトロピン	
	1	イ ジメルカプロール〔別名:BAL〕	
	ウ	ウ 2-ピリジルアルドキシムメチオダイド	〔別名:PAM〕
		ア イ ウ	
	1	正 —— 誤 —— 正	
	2	2 正 —— 誤 —— 誤	
	3	3 誤 —— 正 —— 正	
	4	↓ 誤 ——— 正 ——— 誤	
問 4	7	次のうち、毒物又は劇物とその用途の組合	せとして、 <u>適当でないもの</u> はどれか。
	1	h /	
	2	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	
		<i>~~</i> 111	の明めた。近年
	4	<b>↓</b> セレン <del></del> ガフス	の脱巴、粗楽

問 45 次のうち、メチルエチルケトンについての記述として、<u>誤っているもの</u>はどれか。

1 無色の液体で、アセトン様の芳香を有する。

問 48	次のうち、劇物とその貯蔵方法についての記述の組合せとして、 <u>適当でないもの</u> はどれ	
Ž	ð <sup>3</sup> .	
1	ピクリン酸	ガラスを溶かす性質があるので、鋼鉄製の容器に保管する。
2	ホルマリン	
		少量のアルコールを加えて密栓して常温で保管する。
3	四塩化炭素	亜鉛又はスズメッキをした鋼鉄製容器で保管し、高温に接し
		ない場所に保管する。
4	塩化亜鉛 -	

問49 次のうち、劇物とその廃棄方法の組合せとして、<u>適当でないもの</u>はどれか。

1 トルエン \_\_\_\_\_ 燃焼法

**3** 硝酸 —————— 中和法

4 アクリルニトリル \_\_\_\_\_ 沈殿法

- 問 50 次のうち、毒物である弗化水素酸が多量に漏えいした時の措置として、<u>適当でないもの</u>はどれか。
  - 1 作業の際には保護具を着用し、効率よく漏えいした液を回収するため風下で作業をする。
  - 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** 発生する気体は霧状の水をかけて吸収させる。この場合は、高濃度の廃液が河川等に排出 されないよう注意する。
  - 4 漏えいした液は、土砂等でその流れを止め、安全な場所に導き、できるだけ空容器に回収 し、そのあと徐々に注水してある程度希釈した後、水酸化カルシウム等の水溶液で処理し、 多量の水で洗い流す。

## 毒物劇物取扱者試験

実 地 試 験

般

・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

次の各問の毒物又は劇物の性状等として、最も適当なものは下の選択肢のうちどれか。

- 問1 黄燐
- 問2 水銀
- 問3 アニリン

#### 問4 塩素

- 1 白色又は淡黄色のろう様半透明の結晶性固体で、ニンニク臭を有する。
- 2 特有の臭気がある無色透明な液体で、空気に触れると赤褐色を呈する。
- 3 銀白色、金属光沢を有する重い液状の金属である。
- 4 窒息性臭気を有する黄緑色の気体である。

#### 問 5~8

次の各問の劇物の貯蔵方法等として、最も適当なものは下の選択肢のうちどれか。

- 問 5 沃素
- 問 6 過酸化水素水
- 問7 水酸化ナトリウム
- 問8 硝酸銀
  - 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保管する。
  - 2 容器は気密容器を用い、通風のよい冷所に保管する。腐食されやすい金属などは、なる べく引き離しておく。
  - 3 光によって分解して黒くなるため、遮光容器で保管する。
  - 4 二酸化炭素と水を吸収する性質が強いため、密栓して保管する。

#### 問 9~12

次の各問の毒物又は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 フェノール
- 問 10 硫酸タリウム
- 問11 モノフルオール酢酸ナトリウム
- 問 12 蓚酸
  - 1 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、腎障害がある。
  - 2 哺乳動物及び人間に強い毒性を示す特定毒物である。主な中毒症状は、激しい嘔吐、胃の 疾痛、意識混濁、てんかん性痙攣、脈拍の緩徐、チアノーゼ、血圧下降である。
  - 3 疝痛、嘔吐、振戦、痙攣、麻痺等の症状に伴い、次第に呼吸困難となり、虚脱症状となる。
  - 4 皮膚や粘膜につくと火傷を起こし、その部分は白色となる。経口摂取した場合には、口腔、咽喉、胃に灼熱感を訴え、悪心、嘔吐、めまいを起こす。尿は特有の暗赤色を呈する。

#### 問 13~16

次の各問の劇物の廃棄方法として、最も適当なものは下の選択肢のうちどれか。

- 問 13 塩化バリウム
- 問 14 一酸化鉛
- 問 15 硝酸
- 問16 ブロムメチル
  - 1 水に溶かし、硫酸ナトリウムの水溶液を加えて処理し、沈殿濾過して埋立処分する。
  - 2 可燃性溶剤とともに、スクラバーを備えた焼却炉の火室へ噴霧して焼却する。焼却炉は有機ハロゲン化合物を焼却するに適したものとする。
  - **3** 徐々に炭酸ナトリウム又は水酸化カルシウムの攪拌溶液に加えて中和させた後、多量の水で希釈して処理する。
  - **4** セメントを用いて固化し、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 17~20

次の各問の劇物の鑑識法として、最も適当なものは下の選択肢のうちどれか。

- 問 17 塩酸
- 問18 ホルマリン
- 問 19 四塩化炭素
- 問20 水酸化カリウム
  - 1 アルコール性の水酸化カリウムと銅粉とともに煮沸すると、黄赤色の沈殿を生じる。
  - 2 硝酸銀溶液を加えると、白色の沈殿を生じる。
  - **3** アンモニア水を加え、さらに硝酸銀溶液を加えると、徐々に金属銀を析出する。また、フェーリング液とともに熱すると、赤色の沈殿を生じる。
  - **4** 水溶液に酒石酸溶液を過剰に加えると、白色結晶性の沈殿を生じる。また、塩酸を加えて中性にした後、塩化白金溶液を加えると、黄色結晶性の沈殿を生じる。