令和2年度

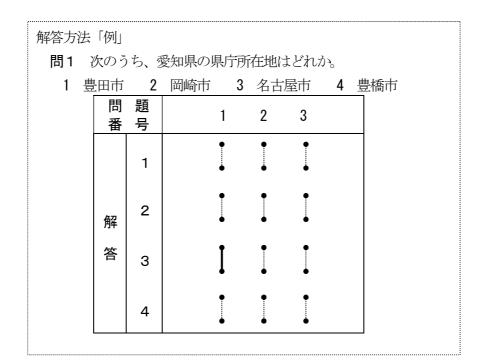
愛知県毒物劇物取扱者試験問題(農業用品目)

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($1\sim50$ [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

農業用品目

・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、 T 及び 以外のも のをいう。 T 1 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、
ー ア
ー 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。 T 1 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

らない。」と規定されている「興奮、幻覚又は麻酔の作	F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 <u>定められていな</u>
<u>いもの</u> 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
て に申請書を出さなければならない。	
r	1
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

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
$\dot{\mathcal{D}}$ * $_{\circ}$
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
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、 L L L L L L L L L L L L L L L L L L L
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
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
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
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 ア イ 1 薬事 3年 2 危険物 3年
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 ア イ 1 薬事 3年 2 危険物 3年 3 薬事 5年
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 ア イ 1 薬事 3年 2 危険物 3年
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 ア イ 1 薬事 3年 2 危険物 3年 3 薬事 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	y , ,,=,=, , ,, ,, ,, ,, ,, ,, ,, ,, ,, ,			
	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、ス	て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る	うない毒物若しくは	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	目合せとして、正しいも
	のはどれか。			
	法第11条第2項に規定する政	女令で定める物は、次のと.	おりとする。	
	一 ア を含有する	変体状の物(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素	苦しくは水酸化ナト	リウムを含有する液体
	状の物(水で10倍に希釈)	た場合の水素イオン濃度	が水素指数 ウ	のものを除く。)
	ア	1	ウ	
1	無機シアン化合物たる毒物		5.8から8.6	
2	2 無機シアン化合物たる毒物	シアン	2.0から12.0	
3	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 ——	ヤレン	2 0 から 12 0	

問Ⅱ	次の記述は、法第12条第2.	関第4号に基づき、毒⅓	物又は劇物の取扱及び使用	上特に必要な表示事
IJ	頁を定めた省令第 11 条の 6 のs	条文の一部であるが、	にあてはまる	語句として、正しい
ŧ	っのはどれか。			
	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、又は授与する務所の所在地)並びに	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
1	直接の容器又は直接の被包を	 と開いた年月日		
2	販売又は授与される者の氏名	7 I		
3	直接の容器又は直接の被包を	と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	ιる劇物の販売等に関する	ものであるが、
Г		の組合せとして、正しい		
	毒物劇物営業者は、燐化亜鉛	な今有する製剤を ろ劇	物については、ア	
7:	とものでなければ、これを農業			
,	T	7 イ	1,2,4,0,0,0,0,0,0,0	
1	トウガラシエキス ——	·		
2	ニンニクエキス	着味		
3	あせにくい黒色			
4	あせにくい青色 ———	着色		
4	a) c (C \ V · 月 亡	但 C		

問13 次の記述は、法第14条第1項の条文であるが、	まる語句の組合せとして、
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、その名称及び主なア	
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	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 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、 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、タア イ ウ 1 正 —— 正 —— 誤 2 誤 —— 正 — 正 3 誤 —— 誤 —— 正	付した。

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、
IE	Eしいものはどわ	ბა _。
	法第 15 条の 2	D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
O.	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。
	ニ 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	1
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 砒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、 およう にていない まのはじには
て、 <u>定められていないもの</u> 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、
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
なりない。たたし、序工が関目100年の数量の100年の人は例のを建成する物口は、CVRの0年の人は例のを建成する物口は、CVRの0年の人は例のでに対する場合に対しては、CVRの10年の人は例のでに対する場合に対しては、CVRの10年の人は例のでは対しては、CVRの10年の人は例のでは対しては、CVRの10年の人は例のでは対しては、CVRの10年の人は例のでは、CVRの10年の人はMRの10年の人
マ・ 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
1, 2, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1,
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	ものに	まどれか。
1	金 ——— 白	金			
2	青銅 ———— 銅	j			
3	はんだ ――― ジ	シュラバ	レミン		
4	酸化鉄	化鉄			
1 2 3	天然に同位体が存在し ¹⁴ Cと ¹⁴ Nは、互いに同 天然に存在する水素原	ない5 位体で 〔子 H 0	ある。	请了 1/	個と中性子1個からなる $^2_{ m H}$ である。
1 2	2 8 18	つであ	oる K 殻に収容できる電子	の最大	大数として、正しいものはどれか。
	, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	する粒	子間にはたらく力の強い。	順に左	Eから並べたものとして、正しいものは
	ごれか。 共有結合		フーンデルワールフカ		北 事结众
1	共有結合 ファンデルワールス力		ファンデルワールス力		水素結合
	共有結合		水素結合		
	水素結合		ファンデルワールス力		
問 25 1 2	次のうち、イオン式と Fe ²⁺	その名 (Ⅱ) 化物イ	称の組合せとして、 <u>誤っ</u> イオン オン		
3	OH 水i	18%1七物	ルオン		

4 HCO₃⁻ ―――― 炭酸イオン

3	クロロホルム (CHCl ₃)
4	水 (H ₂ 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。
万	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。
	$Zn + 2HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$
1	0.5
2	1.0
3	2. 0
4	2. 5
問 28	次の記述の「ここ」にあてはまる語句として、正しいものはどれか。
	水素(H2)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
类	文である。
1	濃度不明の酢酸水溶液を 0.1mo1/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 指示薬としてフェッ

問26 次のうち、分子の形が直線形のものはどれか。

アセチレン (C₂H₂)
 アンモニア (NH₃)

ールフタレインを用いる。

ラフを滴定曲線という。

4 中和点でのpHは常に7である。

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

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。

[陽極] $2H_2O \longrightarrow O_2 + 4H^+ + 4e^-$

[陰極] Cu²⁺ + 2e⁻ ----> Cu

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 9.65×10⁴C/mo1 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っ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

- 3 2NO2 \longrightarrow N₂O₄ \longrightarrow 圧力を上げる。
- 4 $2SO_2 + O_2 \Longrightarrow 2SO_3$ 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

1 2 3	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。 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。 海水でぬれた服は、水でぬれた服よりも乾きにくい。 凍結防止剤として、塩化カルシウム (CaCl ₂) を道路に散布する。 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。	
1 2 3	次亜塩素酸ナトリウムの濃度が 0.4mg/L の水溶液は水 100mL 中に 、リウムが溶解している状態である。 0.04 0.4 4 40	」 μg の次亜塩素酸ナ
1 2 3	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。 ケイ素 — Si ニッケル — Ne パラジウム — Pb ホウ素 Br	
1	次のうち、シスートランス異性体 (幾何異性体) が存在するものはどれか。 エチレン (CH ₂ =CH ₂) プロペン (CH ₂ =CH-CH ₃)	

3 1-ブテン (CH₂=CH-CH₂-CH₃) 4 2-ブテン (CH₃-CH=CH-CH₃) 問37 次のうち、(-NO₂)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	T.	正しいもの	つはどれか。

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 $\underline{SO_2} + Cl_2 + 2H_2O \longrightarrow H_2SO_4 + 2HCl$
- 2 $\underline{\text{Fe}}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \longrightarrow 2\text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$
- 3 $H_2SO_4 + \underline{Ba}(OH)_2 \longrightarrow BaSO_4 + 2H_2O$
- 4 $H_2S + \underline{I}_2 \longrightarrow S + 2HI$

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 3.0mo1/L のアンモニア水 200mL に 2.0mo1/L のアンモニア水を加えて、2.2mo1/L のアンモニア水を作った。このとき加えた 2.0mo1/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** 1.2mo1/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 0.3mo1/L
 - 2 0.6mo1/L
 - 3 1.2mo1/L
 - 4 2.4mo1/L
- **問 44** 次のうち、ジメチルー2,2ージクロルビニルホスフェイト [別名:ジクロルボス、DDVP] についての記述として、誤っているものはどれか。
 - 1 水に溶けにくい。
 - 2 接触性殺虫剤として用いられる。
 - 3 ピレスロイド系の農薬である。
 - 4 刺激性で、微臭のある無色の液体である。

問 45 次のうち、アンモニアについての記述として、 <u>誤っているもの</u> はどれか。
1 水、エタノール、エーテルに可溶である。
2 特有の刺激臭のある黄色の気体である。
3 空気中では燃焼しないが、酸素中では黄色の炎をあげて燃焼する。
4 圧縮することによって、常温でも液化する。
問46 次のうち、S-メチル-N-[(メチルカルバモイル) -オキシ] -チオアセトイミデート
〔別名:メトミル〕の解毒剤の正誤の組合せとして、正しいものはどれか。
アー亜硝酸アミル
イ 亜硝酸ナトリウム
ウ 硫酸アトロピン
ア イ ウ
1 誤 —— 誤 —— 正
2 正 —— 正 —— 正
3 誤 ——
4 正 —— 誤 —— 誤
問 47 次のうち、農業用品目販売業の登録を受けた者が販売できる劇物の正誤の組合せとして、
正しいものはどれか。
アースルホナール
イ 硫酸ウ 塩化銅
ア イ ウ
1 正 —— 誤 —— 誤
2 正 —— 正 正
3 誤 —— 正 —— 正
4 誤 —— 誤 —— 正

- 問49 次のうち、劇物である硫酸の廃棄方法として、最も適当なものはどれか。
 - 1 中和法
 - 2 分解法
 - 3 燃燒法
 - 4 沈殿法

- 問50 次のうち、劇物であるエチルジフェニルジチオホスフェイト[別名:エジフェンホス、EDDP] の事故の際の措置として、適当でないものはどれか。
 - 1 漏えいした場合は、保護具を着用し、風下で作業をしない。
 - 2 漏えいした場合は、付近の着火源となるものを速やかに取り除く。
 - 3 皮膚に触れた場合は、直ちに汚染された衣服や靴などを脱がせ、付着部又は接触部を石けん水で洗浄し、多量の水で洗い流す。
 - 4 漏えいした液は、直ちに多量の希硫酸を用いて洗い流す。

毒物劇物取扱者試験

実 地 試 験

農業用品目

・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 弗化スルフリル
- **問2** ジエチルー(5-フェニル-3-イソキサゾリル) -チオホスフェイト [別名:イソキサチオン]
- 間3 沃化メチル
- 問4 シアン酸ナトリウム
 - 1 無色又は淡黄色透明の液体であり、エーテル様臭がある。空気中で光により一部分解して 褐色になる。ガス殺菌剤として使用される。
 - **2** 無色、無臭の気体。アセトン、クロロホルムに溶ける。水酸化ナトリウム溶液で分解される。殺虫剤、燻蒸剤として使用される。
 - 3 淡黄褐色の液体で水に難溶、有機溶媒によく溶ける。有機機系殺虫剤として用いられ、製剤として乳剤及び粉剤などがある。
 - **4** 白色の結晶性粉末で、水に溶ける。熱水により加水分解して、炭酸ナトリウムやアンモニウム塩を生じる。除草剤として用いられる。

問 5~8

次の各間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5 ブロムメチル
- 問6 5-メチル-1,2,4-トリアゾロ[3,4-b]ベンゾチアゾール[別名:トリシクラゾール[
- **問7** 2ークロルエチルトリメチルアンモニウムクロリド [別名:クロルメコート]
- **問8** 2,2~-ジピリジリウム-1,1~-エチレンジブロミド〔別名:ジクワット〕
 - 1 果樹、種子、貯蔵食糧等の病害虫の燻蒸に用いられる。
 - 2 除草剤として用いられる。
 - 3 植物成長調整剤として用いられる。
 - 4 農業用殺菌剤として、イモチ病に用いられる。

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 トリクロルヒドロキシエチルジメチルホスホネイト 〔別名:ディプテレックス、DEP〕
- 間11 クロルピクリン
- 問 12 硫酸タリウム
 - 1 有機燐化合物であり、体内に吸収されるとコリンエステラーゼの作用を阻害し、縮瞳、頭痛、めまい、意識の混濁等の症状を引き起こす。
 - **2** 吸入すると、血液中でメトヘモグロビンをつくり、また中枢神経や心臓、眼結膜を侵し、 肺にも強い障害をあたえる。
 - 3 大気中の湿気に触れると徐々に分解して有毒なガスを発生する。はじめ吐き気、疲労、 顔面蒼白などの症状を呈し、重症の場合、肺水腫、呼吸困難、昏睡等を起こす。
 - 4 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。 殺鼠剤として用いられる。

問 13~16

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

- 問13 エチルパラニトロフェニルチオノベンゼンホスホネイト [別名:EPN]
- 問14 シアン化ナトリウム
- 問15 塩素酸ナトリウム
- 問 16 硫酸亜鉛
 - 1 水酸化ナトリウム水溶液を加えてアルカリ性 (pH11 以上) とし、次亜塩素酸ナトリウム などの酸化剤の水溶液を加えて、酸化分解する。その他にアルカリ法がある。
 - 2 チオ硫酸ナトリウム等の還元剤の水溶液に希硫酸を加えて酸性にし、この中に少量ずつ投入する。反応終了後、反応液を中和し、多量の水で希釈して処理する。
 - 3 水に溶かし、消石灰、ソーダ灰等の水溶液を加えて処理し、沈殿濾過する。
 - **4** 有機燐化合物である本品を、可溶性溶剤とともに、アフターバーナー及びスクラバーを備えた焼却炉の火室へ噴霧し、焼却する。

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 無水硫酸銅
- 問 18 アンモニア水
- 問19 クロルピクリン
- 問20 塩素酸カリウム
 - 1 水溶液に金属カルシウムを加え、これにベタナフチルアミン及び硫酸を加えると、赤色の 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。また、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。
 - 3 水に溶かすと青色になる。水溶液に硝酸バリウムを加えると、白色の沈殿を生成する。
 - 4 熱すると酸素を生成する。水溶液に酒石酸を多量に加えると、白色の結晶を生じる。