

令和 7 年度

毒物劇物取扱者試験問題

(学 科)

種 別	一 般	受験 番号	第 号
--------	-----	----------	-----

(共 通)

問 1 毒物及び劇物取締法第2条第2項に関する記述のうち、() 内に入る語句の組み合わせとして、正しいものはどれか。

この法律で「劇物」とは、別表第2に掲げる物であって、(a) 及び(b) 以外のものをいう。

	a	b
1	毒物	特定化学物質
2	毒物	特定毒物
3	医薬品	危険物
4	医薬品	医薬部外品

問 2 毒物及び劇物取締法第3条の3に関する記述のうち、() 内に入る語句の組み合わせとして、正しいものはどれか。

(a)、幻覚又は麻酔の作用を有する毒物又は劇物（これらを含む。）であっ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 (b) してはならない。

	a	b
1	興奮	所持
2	興奮	販売
3	鎮静	所持
4	鎮静	販売

問 3 毒物劇物営業者に関する記述のうち、正しいものの組み合わせはどれか。

- a 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。
- b 毒物劇物一般販売業の登録を受けた者は、特定毒物を販売することができる。
- c 毒物又は劇物の製造業者は、製造した毒物又は劇物を、他の毒物劇物営業者に販売することができる。
- d 毒物又は劇物の製造業者は、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たときは、30日以内にその旨を届け出なければならない。

- 1 (a、b) 2 (b、c) 3 (c、d) 4 (a、d)

問 4 毒物及び劇物取締法施行規則第4条の4に規定する製造所の設備の基準に関する記述のうち、正しいものはいくつあるか。

- a 毒物又は劇物の製造作業を行なう場所は、毒物又は劇物を含有する粉じん、蒸気又は廃水の処理に要する設備又は器具を備えていること。
- b 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。
- 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、その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、この限りではない。
- d 毒物又は劇物の運搬用具は、毒物又は劇物が飛散し、漏れ、又はしみ出るおそれがないものであること。

1 1つ 2 2つ 3 3つ 4 4つ

問 5 毒物劇物取扱責任者に関する記述のうち、誤っているものはどれか。

- 1 毒物又は劇物の製造業者は、自ら毒物劇物取扱責任者となる場合を除き、毒物又は劇物を直接に取り扱う製造所ごとに、専任の毒物劇物取扱責任者を置き、毒物又は劇物による保健衛生上の危害の防止に当たらせなければならない。
- 2 毒物劇物営業者が毒物又は劇物の製造業と販売業を併せて営む場合において、その製造所及び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、これらの施設を通じて一人で足りる。
- 3 毒物劇物営業者は、毒物劇物取扱責任者を変更したときは、15日以内に、その製造所、営業所又は店舗の所在地の都道府県知事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。
- 4 18歳未満の者は、毒物劇物取扱責任者になることができない。

問 6 毒物及び劇物取締法第12条に関する記述のうち、() 内に入る語句の組み合わせとして、正しいものはどれか。

毒物劇物営業者及び特定毒物研究者は、毒物又は劇物の容器及び被包に、「医薬用外」の文字及び毒物については(a)をもって「毒物」の文字、劇物については(b)をもって「劇物」の文字を表示しなければならない。

	a	b
1	赤地に白色	黒地に白色
2	黒地に白色	白地に赤色
3	白地に赤色	黒地に白色
4	赤地に白色	白地に赤色

問 7 毒物及び劇物取締法第14条第2項の規定により、毒物劇物営業者が毒物又は劇物を毒物劇物営業者以外の者に販売し、又は授与する際、譲受人から提出を受けなければならない書面の記載事項として、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 使用目的
- 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 8 毒物及び劇物取締法第15条第1項の規定により、毒物劇物営業者が毒物又は劇物を交付してはならない者として、誤っているものはどれか。

- 1 18歳未満の者
- 2 麻薬、大麻、あへん又は覚せい剤の中毒者
- 3 毒物若しくは劇物又は薬事に関する罪を犯し、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3年を経過していない者
- 4 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

問 9 毒物及び劇物取締法第17条に関する記述のうち、() 内に入る語句の組み合わせとして、正しいものはどれか。

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11条第2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 (a) 上の危害が生ずるおそれがあるときは、直ちに、その旨を (b) に届け出るとともに、(a) 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。

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。

	a	b	c
1	公衆衛生	保健所、警察署又は消防機関	警察署又は消防機関
2	公衆衛生	警察署又は消防機関	警察署
3	保健衛生	警察署又は消防機関	警察署又は消防機関
4	保健衛生	保健所、警察署又は消防機関	警察署

問 10 毒物及び劇物取締法第22条第1項の規定により、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。）に業務上取扱者の届出をしなければならない者として、誤っているものはどれか。

- 1 無機シアン化合物たる毒物及びこれを含有する製剤を用いて、金属熱処理を行う事業者
- 2 ^ひ砒素化合物たる毒物及びこれを含有する製剤を用いて、しろありの防除を行う事業者
- 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用いて、電気めっきを行う事業者
- 4 最大積載量が1,000キログラム以上の自動車に固定された容器を用いて、無機シアン化合物たる毒物及びこれを含有する製剤で液体状のものの運搬を行う事業者

問 11 物質の三態に関する記述のうち、() 内に入る語句の組み合わせとして、正しいものはどれか。

温度や圧力が変化したとき、固体、液体、気体の間で物質の状態が変化することを (a) という。そのうち、(b) から (c) への変化を凝縮という。

	a	b	c
1	状態変化	液体	固体
2	状態変化	気体	液体
3	化学変化	気体	液体
4	化学変化	液体	固体

問 12 官能基の名称とその構造式の組み合わせとして、誤っているものはどれか。

	官能基の名称	構造式
1	ニトロ基	$-\text{NH}_2$
2	スルホ基	$-\text{SO}_3\text{H}$
3	ヒドロキシ基	$-\text{OH}$
4	メチル基	$-\text{CH}_3$

問 13 炎色反応で青緑色を示す金属元素として、正しいものはどれか。

1 C u

2 L i

3 N a

4 C a

問 14 0.040 mol/L のアンモニア水の pH として、正しいものはどれか。

ただし、電離度は 0.025、水溶液の温度は 25℃ とする。

1 7

2 9

3 11

4 13

問 15 水 5 0 0 g に食塩 1 0 0 g を加えてできる食塩水の濃度として、正しいものはどれか。

ただし、％は質量パーセント濃度とし、小数点第 1 位以下は四捨五入するものとする。

1 1 4 %

2 1 7 %

3 2 0 %

4 2 3 %

(一 般)

問 16 特定毒物に該当するものとして、正しいものはどれか。

- 1 ^{りん} 燐化アルミニウムとその分解促進剤とを含有する製剤
- 2 ^ひ 砒素
- 3 水銀
- 4 ^{ふっ} 弗化水素を含有する製剤

問 17 劇物の性状に関する記述のうち、誤っているものはどれか。

- 1 塩化チオニルは、窒息性臭気を有する黄緑色の気体である。
- 2 ブロム水素酸は、無色透明あるいは淡黄色の刺激性の臭気がある液体である。
- 3 水酸化ナトリウムは、白色の固体で、潮解性を有する。
- 4 トリクロロシランは、無色で刺激臭を有する液体である。

問 18 三硫化^{りん}燐の貯蔵方法に関する記述のうち、正しいものはどれか。

- 1 空気や光線に触れると赤変することから、遮光して保存する。
- 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はできないので、通常、石油中に貯蔵する。
- 4 少量ならば、共栓ガラス瓶を用い、多量ならば、ブリキ缶を使用し木箱入れとする。引火性、自然発火性、爆発性物質を遠ざけて、通風のよい冷所に貯蔵する。

問 19 劇物とその主な用途の組み合わせとして、正しいものはいくつあるか。

劇物		主な用途
a	エチレンオキシド	^{くん} 燻蒸消毒、殺菌剤
b	アクリルニトリル	土木工事用の土質安定剤、水処理剤
c	サリノマイシンナトリウム	爆薬の製造
d	亜塩素酸ナトリウム	食品の漂白

1 1つ 2 2つ 3 3つ 4 4つ

問 20 アニリンの毒性に関する記述について、正しいものはどれか。

- 1 吸入した場合、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 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。
- 3 血液毒と神経毒を有しており、血液に作用してメトヘモグロビンをつくり、チアノーゼを引き起こす。
- 4 嚥下吸入したときに、胃及び肺で胃酸や水と反応してホスフィンを生成し中毒する。

令和 7 年度

毒物劇物取扱者試験問題

(実 地)

(共 通)

問 1 アンモニアに関する記述のうち、誤っているものはどれか。

- 1 特有の刺激臭のある無色の気体である。
- 2 酸素中では黄色の炎をあげて燃焼する。
- 3 エタノール、エーテルに不溶である。
- 4 水に可溶である。

問 2 厚生労働省が定めた「毒物及び劇物の廃棄の方法に関する基準」に基づく、硫酸及びこれを含有する製剤の廃棄方法として、正しいものはどれか。

- 1 還元法
- 2 活性汚泥法
- 3 酸化法
- 4 中和法

問 3 2.0 mol/L の水酸化カルシウム水溶液 15 mL を 1.5 mol/L の塩酸で中和するために必要な量として、正しいものはどれか。

1 20 mL

2 30 mL

3 40 mL

4 50 mL

(一 般)

問 4 硫化バリウムに関する記述のうち、誤っているものはどれか。

- 1 白色の結晶性粉末である。
- 2 空気中で酸化され、青く変色する。
- 3 水により加水分解し、水酸化バリウムと水硫化バリウムを生成する。
- 4 湿気中では硫化水素を生成する。

問 5 劇物の性状に関する記述のうち、正しいものはいくつあるか。

- a 尿素^{よう}は、黒灰色、金属様の光沢のある稜^{りょう}板状結晶であり、常温でも多少不快な臭気をもつ蒸気を放って揮散する。
- b アクロレインは、エーテル様の臭気を有する無色の液体であり、加水分解した場合、酢酸とアンモニアを生成する。
- c メチルアミンは、無色で魚臭（高濃度はアンモニア臭）の気体であり、腐食性が強い。
- d ジメチル硫酸は、無色、油状の液体であり、刺激臭はない。水との接触で、徐々に加水分解する。

1 1つ 2 2つ 3 3つ 4 4つ

問 6 毒物又は劇物の性状等に関する記述のうち、物質名として正しいものはどれか。

無色の針状結晶あるいは白色の放射状結晶塊であり、空気中で容易に赤く変色する。容易には燃焼しないが、その蒸気に点火すると白炎をあげて燃焼する。

- 1 フェノール
- 2 硝酸銀
- 3 2-クロロニトロベンゼン
- 4 黄^{りん}燐

問 7 毒物又は劇物の性状等に関する記述のうち、物質名として正しいものはどれか。

橙赤色の柱状結晶で、水に溶けやすく、アルコールには溶けない。強力な酸化剤である。

- 1 アジ化ナトリウム
- 2 シアン化カリウム
- 3 シアン酸ナトリウム
- 4 重クロム酸カリウム

問 8 四塩化炭素の識別方法について、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生じる沈殿物の色として、正しいものはどれか。

- 1 藍色
- 2 黄赤色
- 3 黒色
- 4 白色

問 9 毒物又は劇物に関する記述のうち、誤っているものはどれか。

- 1 硫酸第二銅の水溶液に硝酸バリウムを加えると、白色の沈殿を生じる。
- 2 塩化第二水銀の溶液に石灰水を加えると、白色の沈殿を生じる。
- 3 水酸化カリウムの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。
- 4 ピクリン酸の温飽和水溶液にシアン化カリウム溶液を加えると、暗赤色を呈する。

問 10 厚生労働省が定めた「毒物及び劇物の廃棄の方法に関する基準」に基づく、重クロム酸ナトリウムの廃棄方法として、正しいものはどれか。

- 1 還元沈殿法
- 2 燃焼法
- 3 酸化法
- 4 アルカリ法

◎この問題用紙は、指示があるまで開いてはいけません。
受験者は必ず、次の注意事項を試験開始前によく読んでください。

注 意 事 項

- 1 問題用紙は、学科試験問題、実地試験問題の順で1冊につづってあります。
- 2 問題の内容についての質問には答えません。
- 3 用件のあるときは、だまって手をあげ、係員の指示を受けてください。
- 4 解答用紙は、折ったり曲げたりしないでください。
- 5 試験開始の合図とともに、自分の受験種別の 欄に、☒ とマークすること。
また、受験番号を解答用紙の決められた欄に正しく記入した上で、各位の数字の 欄に、☒ とマークすること。
なお、受験番号は受験票に記載されている4ケタの番号です。
- 6 学科試験問題は、問1から問15までが共通問題で、問16から問20までが受験種別の問題です。
実地試験問題は、問1から問3までが共通問題で、問4から問10までが受験種別の問題です。
自分の受験種別に該当する問題について、必ず解答用紙の指定された場所に解答すること。
- 7 各問題には、1から4までの四つの選択肢が書いてあります。
そのうち、問題の解答として最もふさわしいと思われる番号を一つ選び、解答用紙の同じ番号の 欄に、解答例にならい、☒ とマークすること。
なお、一つの問題に二つ以上マークしたものは、無効となり正解とみなしません。

(解答例)

問 1 次のうち、静岡県の県庁所在地はどれか。

- 1 沼 津 市
- 2 静 岡 市
- 3 浜 松 市
- 4 富 士 市

(解答用紙)

問題番号		解 答 番 号			
	問 1		☒		
	問 2				

- 8 解答のマークは鉛筆（HB以上の濃い鉛筆）で濃く、はっきりとマークすること。
- 9 解答をまちがえたときは、消しゴムで「あとかた」のないようにきれいに消し、問題の解答として最もふさわしいと思われる番号の 欄に、☒ とマークしなおすこと。
- 10 問題用紙の余白を使用して計算等してもかまいません。また、計算等のあとは消さなくてもかまいません。
- 11 最後に、受験種別と受験番号が解答用紙に正しくマークされているか、いま一度受験票と対照して確認してください。