令和6年度

毒物劇物取扱者試験問題

(学 科)

種 別	特定品目	受験番号	第	号
---------------	------	------	---	---

(共 通)

問 1 毒物及び劇物取締法第1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。

この法律は、毒物及び劇物について、(a)上の見地から必要な (b)を行うことを目的とする。

	a	b
1	公衆衛生	規制
2	保健衛生	規制
3	公衆衛生	取締
4	保健衛生	取締

- **問 2** 特定毒物に関する記述のうち、<u>誤っているもの</u>はどれか。
 - 1 毒物若しくは劇物の製造業者、特定毒物研究者又は特定毒物使用者でなければ、特定毒物を製造してはならない。
 - 2 特定毒物研究者は、特定毒物を学術研究以外の用途に供してはならない。
 - 3 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 毒物を譲り渡し、又は譲り受けてはならない。
 - 4 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。

- 問 3 毒物及び劇物取締法第3条の4に規定する引火性、発火性又は爆発性のある毒物又は劇物であって政令で定めるものとして、誤っているものはどれか。
 - 1 塩素酸カリウム40%を含有する製剤
 - 2 ピクリン酸
 - 3 ナトリウム
 - 4 トルエン
- 問 4 毒物及び劇物取締法第8条第2項の規定により、毒物劇物取扱責任者となることができない者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。
 - 一 (a)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(b)の中毒者
 - 四 毒物若しくは劇物又は(c)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

	a	b	С
1	2 0	アルコール	薬事
2	2 0	覚せい剤	薬事
3	1 8	覚せい剤	薬事
4	1 8	覚せい剤	危険物

- 問 5 毒物及び劇物取締法第10条の規定により、毒物劇物営業者が30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届け出なければな らない事由に該当するものとして、誤っているものはどれか。
 - 1 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、又は輸入したとき。
 - 2 氏名又は住所(法人にあっては、その名称又は主たる事務所の所在地)を変更したとき。
 - 3 毒物又は劇物を製造し、貯蔵し、又は運搬する設備の重要な部分を変更したとき。
 - 4 当該製造所、営業所又は店舗における営業を廃止したとき。

- 問 6 毒物及び劇物取締法第12条の規定により、毒物劇物営業者及び特定毒物 研究者が、毒物の被包に表示しなければならないものとして、正しいものは どれか。
 - 1 「医薬用外」の文字及び白地に赤色をもって「毒」の文字
 - 2 「医薬用外」の文字及び赤地に白色をもって「毒」の文字
 - 3 「医薬用外」の文字及び白地に赤色をもって「毒物」の文字
 - 4 「医薬用外」の文字及び赤地に白色をもって「毒物」の文字

- 問 7 毒物及び劇物取締法第14条の規定により、毒物劇物営業者が、毒物又は 劇物を他の毒物劇物営業者に販売し、又は授与したときに、その都度、書面 に記載しておかなければならないもの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 毒物又は劇物の使用目的
 - 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施行令第40条の6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(a)、(b)及びその(c)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記載した書面を交付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。

	a	b	С
1	物質名	成分	使用方法
2	物質名	性状	含量
3	名称	成分	含量
4	名称	性状	使用方法

- 問 9 毒物及び劇物取締法第17条の規定により、毒物又は劇物の事故の際の措置として、正しいものの組み合わせはどれか。
 - a 毒物劇物営業者は、取り扱っている毒物又は劇物が流出し、不特定又は 多数の者について保健衛生上の危害が生じるおそれがある場合、直ちに、 その旨を保健所、警察署又は消防機関に届け出なければならない。
 - b 毒物劇物営業者は、取り扱っている毒物又は劇物が流出し、不特定又は 多数の者について保健衛生上の危害が生じるおそれがある場合、保健衛生 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。
 - c 毒物劇物製造業者は、製造した毒物又は劇物が盗難にあった場合には、 警察署への届出が必要であるが、原料である毒物又は劇物が盗難にあった 場合には、警察署への届出は不要である。
 - d 毒物又は劇物の業務上取扱者は、取り扱っている毒物又は劇物が流出した場合、不特定又は多数の者について保健衛生上の危害が生じるおそれの有無にかかわらず、保健所、警察署又は消防機関への届出は不要である。
 - 1 (a, b) 2 (b, c) 3 (c, d) 4 (a, d)

- 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、<u>誤っているもの</u>はどれか。
 - 1 シアン化ナトリウムを使用して、金属熱処理を行う事業者
 - 2 亜砒酸を使用して、しろありの防除を行う事業者
 - 3 最大積載量が5,000キログラムの自動車に固定された容器を使用して、ジメチル硫酸の運送を行う事業者
 - 4 四アルキル鉛を含有する製剤を使用して、石油の精製を行う事業者

問 11 化合物の名称とその化学式の組み合わせとして、誤っているものはどれか。

	化合物	化学式
1	ジメチルエーテル	CH_3OCH_3
2	ぎ酸	НСООН
3	エチレン	$C_{2}H_{2}$
4	エタノール	$C_2 H_5 O H$

問 12 アニリンの分子量として、正しいものはどれか。

ただし、原子量を、H=1、C=12、N=14、O=16とする。

- 1 8 4
- 2 9 3
- 3 1 0 4
- 4 1 2 3

- 問 13 金属元素をイオン化傾向の大きい順に並べたものとして、正しいものはい くつあるか。
 - a Na > Fe > Pb > Ag
 - b Ca > Ni > Al > Pt
 - c M g > K > S n > A u
 - d L i > Z n > C u > P t
 - 1 10 2 20 3 30 4 40

- 問 14 芳香族化合物に該当するものとして、誤っているものはどれか。
 - 1 クレゾール
 - 2 キシレン
 - 3 ヒドロキシルアミン
 - 4 フェノール

- 問 15 15%の食塩水40gに水を加えて5%の食塩水とする場合、加える水の量として、正しいものはどれか。
 - 1 60g
 - 2 80g
 - 3 100g
 - 4 1 2 0 g

(特定品目)

問	16	特定品目販売業の登録を受けた者が販売できるものとして、	誤っているも
	0	つはどれか。	

- 1 シアン酸ナトリウム
- 2 クロロホルム
- 3 酸化鉛
- 4 硫酸

問 17 キシレンの性状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 無臭である。
- b 水に易溶である。
- c 無色透明の液体である。
- d 吸入すると、眼、鼻、のどを刺激する。
- 1 (a, b) 2 (b, c) 3 (c, d) 4 (a, d)

問 18 劇物とその主な用途の組み合わせとして、誤っているものはどれか。

問 19 水酸化カリウムの貯蔵方法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)と水を強く吸収することから、(b) 貯蔵する。

a b

1 二酸化炭素 3分の1の空間を保って

2 二酸化炭素 密栓をして

3 酸素 3分の1の空間を保って

4 酸素 密栓をして

問 20 化合物の名称とその化学式の組み合わせとして、<u>誤っているもの</u>はどれか。

	名称	化学式
1	キシレン	C 6 H 5 C H 3
2	メチルエチルケトン	C 2 H 5 C O C H 3
3	クロロホルム	C H C 1 3
4	ホルムアルデヒド	НСНО



令和6年度

毒物劇物取扱者試験問題

(実 地)

(共 通)

- 問 1 硫酸に関する記述のうち、誤っているものはどれか。
 - 1 無色透明、油様の液体である。
 - 2 硫酸の希釈水溶液に塩化バリウムを加えると、黒色の硫酸バリウムを沈 殿する。
 - 3 水と急激に接触すると多量の熱を発生する。
 - 4 廃棄方法は、徐々に石灰乳の攪拌溶液に加え中和させた後、多量の水で 希釈して処理する。

- **問 2** アンモニア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 水に不溶である。
 - b アンモニア3%を含有する製剤は劇物に該当する。
 - c 圧縮することで、常温でも簡単に液化する。
 - d 特有の刺激臭のある無色の気体である。
 - 1 (a, b) 2 (b, c) 3 (c, d) 4 (a, d)

- 問 3 1.5mol/Lの硫酸80mLを1.2mol/Lの水酸化ナトリウム水溶液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 3 2 m L
 - 2 6 4 m L
 - 3 1 0 0 m L
 - 4 2 0 0 m L

(特定品目)

- 問 4 酢酸エチルに関する記述のうち、誤っているものはどれか。
 - 1 白色の結晶である。
 - 2 蒸気は空気より重く、引火性を有する。
 - 3 廃棄する場合は、燃焼法を用いる。
 - 4 果実様の香気を有する。

- **問** 5 塩素に関する記述のうち、正しいものはいくつあるか。
 - a 常温で無色の気体である。
 - b 粘膜接触により、眼や鼻に障害を与える。
 - c 廃棄する場合は、多量のアルカリ水溶液中に吹き込んだ後、多量の水で 希釈する。
 - d 還元作用がある。
 - 1 10 2 20 3 30 4 40

- **問 6** クロム酸鉛に関する記述のうち、<u>誤っているもの</u>はどれか。
 - 1 吸入した場合、クロム中毒を起こすことがある。
 - 2 黄色又は赤黄色の粉末である。
 - 3 水に可溶である。
 - 4 廃棄する場合は、還元沈殿法や焙焼法を用いる。

- **問 7** 蓚酸に関する記述のうち、<u>誤っているもの</u>はどれか。
 - 1 無色の稜柱状結晶である。
 - 2 乾燥空気中で風化する。
 - 3 エーテルに易溶である。
 - 4 無水物は無色無臭の吸湿性物質である。

問 8 メタノールの識別方法に関する記述について、()内に入る語句の 組み合わせとして、正しいものはどれか。

あらかじめ熱灼した酸化銅を加えると、(a)ができ、酸化銅は還元されて(b)を呈する。

a b

1 エタノール 青色

2 酢酸 金属銅色

3 メチルエーテル 青色

4 ホルムアルデヒド 金属銅色

- 問 9 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」に基づき、 ホルムアルデヒドの廃棄方法として、誤っているものはどれか。
 - 1 固化隔離法
 - 2 燃焼法
 - 3 活性汚泥法
 - 4 酸化法

- 問 10 塩酸が多量に漏えいした場合の措置に関する記述のうち、正しいものはい くつあるか。
 - a 風下の人を退避させ、必要があれば水で濡らした手ぬぐい等で口及び鼻を覆う。
 - b 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。
 - c 作業の際には必ず保護具を着用し、風下で作業をしない。
 - d 漏えいした液は土砂等でその流れを止め、これに吸着させるか、又は安全な場所に導いて遠くから徐々に注水してある程度希釈した後、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。発生するガスは霧状の水をかけ吸収させる。

1 10 2 20 3 30 4 40

◎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。

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。

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	1		2	3		4
	問 2	1		2	3		4

- 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。
- 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。