令和８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　次のうち、毒物及び劇物取締法第１条に関する記述について、（　　）の中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　）の見地から必要な（　b　）を行うことを目的とする。

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

問　2　特定毒物に関する記述のうち、正しいものはいくつあるか。

a　特定毒物使用者は、特定毒物を品目ごとに毒物及び劇物取締法施行令で定める用途以外の用途に供してはならない。

b　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。

c　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。

d　毒物若しくは劇物の輸入業者又は特定毒物使用者でなければ、特定毒物を輸入してはならない。

1　１つ　　2　２つ　　3　３つ　　4　４つ

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、正しいものの組み合わせはどれか。

ａ　亜塩素酸ナトリウム及びこれを含有する製剤（亜塩素酸ナトリウム３０％以上を含有するものに限る。）

ｂ　カリウム

ｃ　クロルスルホン酸

ｄ　ピクリン酸

１（ａ、ｂ）　２（ｂ、ｃ）　３（ｃ、ｄ）　４（ａ、ｄ）

問　4　毒物劇物取扱責任者に関する記述のうち、正しいものはどれか。

１　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、事前に届けなければならない。

２　毒物劇物取扱者試験に合格しても、毒物又は劇物に関する２年以上の実務経験がなければ、毒物劇物取扱責任者になることができない。

３　一般毒物劇物取扱者試験に合格しても、農業用品目販売業の毒物劇物取扱責任者になることはできない。

４　毒物劇物取扱者試験に合格しても、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　5　毒物及び劇物取締法第１０条第１項に規定する、毒物又は劇物の製造業者が届け出なければならない事項に関する記述のうち、誤っているものはどれか。

１　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。

２　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ようとするとき。

３　毒物又は劇物を製造する設備の重要な部分を変更したとき。

４　当該製造所における営業を廃止したとき。

問　6　次のうち、毒物又は劇物の表示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。

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

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務所の所在地）並びに（　c　）を表示しなければならない。

	a	b	c
1	赤	白	連絡先
2	赤	白	毒物劇物取扱責任者の氏名
3	白	赤	連絡先
4	白	赤	毒物劇物取扱責任者の氏名

問　7　毒物及び劇物取締法第１４条に規定する、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に関する記述のうち、正しいものはどれか。

１　毒物又は劇物の名称及び数量、販売又は授与の年月日並びに譲受人の氏名、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）を記載しておかなければならない。

２　毒物又は劇物を販売又は授与した後、３０日以内に、提出を受けなければならない。

３　販売又は授与の日から１年間、保存しなければならない。

４　毒物劇物営業者が押印又は署名をしなければならない。

問　8　毒物及び劇物取締法第１５条に規定する、毒物劇物営業者に対する毒物又は劇物の交付の制限等に関する記述のうち、誤っているものはどれか。

１　交付を受ける者の使用目的を確認した後でなければ法第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を交付してはならない。

２　１８歳未満の者に、毒物又は劇物を交付してはならない。

３　麻薬、大麻、あへん又は覚せい剤の中毒者に、毒物又は劇物を交付してはならない。

４　毒物又は劇物の交付を受ける者の確認に関する事項を記載した帳簿を、最終の記載をした日から５年間、保存しなければならない。

問　9　毒物及び劇物取締法第１７条に規定する、事故の際の措置に関する記述のうち、正しいものはどれか。

1　毒物劇物営業者は、その取扱いに係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、必要な応急の措置を講じなければならない。

2　特定毒物研究者は、その取扱いに係る毒物が盗難にあった場合でも、当該毒物が特定毒物に該当しない場合には、警察署への届出は不要である。

3　毒物又は劇物の製造業者は、製造してい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。

4　毒物又は劇物を業務上取り扱う者は、その取扱いに係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。

問　10　毒物又は劇物を業務上取り扱う全ての者に関する記述のうち、誤っているものはどれか。

1　毒物又は劇物を直接に取り扱う事業場ごとに、専任の毒物劇物取扱責任者を置かなければならない。

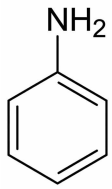
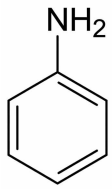
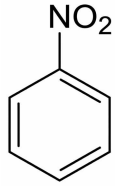
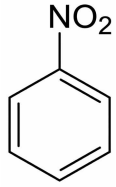
2　毒物又は劇物が盗難にあい、又は紛失することを防ぐのに必要な措置を講じなければならない。

3　毒物又は劇物を貯蔵し、又は陳列する場所に、「医薬用外」の文字及び毒物については「毒物」、劇物については「劇物」の文字を表示しなければならない

4　毒物又は劇物については、その容器として、飲食物の容器として通常使用される物を使用してはならない。

問　11　アニリンの構造式と分子量の組み合わせとして、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。

	構造式	分子量
1		８８
2		９３
3		１１８
4		１２３

問　12　次のうち、鉄（Ｆｅ）よりもイオン化傾向が大きい金属元素として、正しいものはいくつあるか。

ａ　亜鉛（Ｚｎ）

ｂ　アルミニウム（Ａｌ）

ｃ　ニッケル（Ｎｉ）

ｄ　カルシウム（Ｃａ）

１　１つ　　２　２つ　　３　３つ　　４　４つ

問　13　酸又は塩基に関する記述のうち、誤っているものはどれか。

１　酸は、水溶液中で水素イオンを生じる物質である。

２　強酸の水溶液を水で薄めて、水素イオン濃度を１０分の１にすると、ｐＨは１小さくなる。

３　フェノールフタレイン溶液を指示薬として、酢酸溶液に水酸化ナトリウム溶液を滴下していくと、溶液の色が無色透明から赤色に変化する。

４　水溶液のモル濃度が同じであれば、電離度が大きい酸ほど、酸性が強い。

問　14　エタン（C_2H_6）１０ｇを完全燃焼させたときに生成する水の質量として、正しいものはどれか。

ただし、原子量を、Ｈ＝１、Ｃ＝１２、Ｏ＝１６とする。

１　　２ｇ

２　　６ｇ

３　１８ｇ

４　３０ｇ

問　15　５％のアンモニア水１００ｇに２０％のアンモニア水を加えて８％のアンモニア水を作った。このとき加えた２０％のアンモニア水の量は次のうちどれか。

ただし、％は質量パーセント濃度とする。

１　１５ｇ

２　２０ｇ

３　２５ｇ

４　３０ｇ

（　一　　般　）

問　16　毒物に該当するものとして、正しいものはいくつあるか。

a　硫酸タリウム

b　セレン

c　シアン化水素

d　ニトロベンゼン

1　１つ　　2　２つ　　3　３つ　　4　４つ

問　17　塩化水素の性状等に関する記述のうち、正しいものはいくつあるか。

a　常温常圧下においては無色の刺激臭をもつ気体である。

b　塩化水素２０％以下を含有するものは劇物に該当しない。

c　湿った空気中で激しく発煙する。

d　メタノール、エタノール、エーテルに易溶である。

1　１つ　　2　２つ　　3　３つ　　4　４つ

問　18　毒物又は劇物の貯蔵方法に関する記述のうち、誤っているものはどれか。

1　弗(ふっ)化水素酸は、日光の直射を避け、少量ならば褐色ガラス瓶を使用し、３分の１の空間を保って貯蔵する。

2　クロロホルムは冷暗所に貯蔵する。純品は、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して保管する。

3　ピクリン酸は、火気に対し安全で隔離された場所に、硫黄、ヨード、ガソリン、アルコール等と離して保管する。

4　アクロレインは、非常に反応性に富む物質なので、安定剤を加え、空気を遮断して貯蔵する。

問　19　劇物の用途に関する記述のうち、物質名として正しいものはどれか。

酸化、還元の両作用を有しているので、工業上貴重な漂白剤として獣毛、羽毛、綿糸、絹糸、骨質、象牙を漂白するのに応用される。

1　ベタナフトール

2　エチレンオキシド

3　クレゾール

4　過酸化水素水

問　20　毒物又は劇物の毒性に関する記述のうち、物質名として正しいものはどれか。

経口摂取では、一般的に、服用後しばらくして胃部の疼痛、灼熱感、ニンニク臭のげっぷ、悪心、嘔吐をきたす。

1　アンモニア水

2　ブロムエチル

3　クロルピクリン

4　黄燐（りん）

令和８年度

毒物劇物取扱者試験問題

（実　　地）

（　共　　通　）

問　1　濃硫酸に関する記述のうち、誤っているものはどれか。

1　比重が極めて小さい。

2　水と急激に接触すると多量の熱を生成し、酸が飛散することがある。

3　無色透明、油様の液体である。

4　皮膚に触れた場合、激しいやけど（薬傷）を起こす。

問　2　アンモニアの性状等に関する記述のうち、正しいものはいくつあるか。

a　エタノール、エーテルに可溶である。

b　圧縮することによって、常温でも簡単に液化する。

c　水溶液は、青色リトマス紙を赤く変化させる。

d　水溶液に濃塩酸を潤したガラス棒を近づけると、白い霧を生ずる。

1　1つ　　2　2つ　　3　3つ　　4　4つ

問　3　０．２ｍｏｌ/Ｌの水酸化ナトリウム水溶液１０ｍＬを０．１ｍｏｌ/Ｌの希硫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　　５ｍＬ

２　１０ｍＬ

３　２０ｍＬ

４　４０ｍＬ

（　一　　般　）

問　4　毒物又は劇物と性状の組み合わせとして、正しいものはいくつあるか。

	毒物又は劇物	性状
a	弗(ふっ)化水素酸	不燃性
b	硝酸第一水銀	風解性
c	四塩化炭素	可燃性
d	モノクロル酢酸	潮解性

1　1つ　　2　2つ　　3　3つ　　4　4つ

問　5　蓚(しゅう)酸の性状等に関する記述のうち、<u>誤っているもの</u>はどれか。

1　エーテルに易溶である。

2　乾燥空気中で風化し、加熱すると昇華、急に加熱すると分解する。

3　血液中のカルシウム分を奪取し、神経系を侵す。

4　無色の稜(りょう)柱状結晶である。

問　6　次のうち、シアン化カリウムの性状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。

アルコールに難溶、水に易溶であり、水溶液は強（　a　）を示す。

空気中では湿気を吸収し、かつ空気中の（　b　）に反応して有毒な青酸臭を放つ。

	a	b
1	酸性	酸素
2	酸性	二酸化炭素
3	アルカリ性	酸素
4	アルカリ性	二酸化炭素

問　7　次のうち、重クロム酸カリウム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。

（　a　）色の柱状結晶である。

漏えい時においては、飛散したものは空容器にできるだけ回収し、そのあとを（　b　）の水溶液を散布し、水酸化カルシウム、炭酸ナトリウム等の水溶液で処理した後、多量の水で洗い流す。

	a	b
1	橙赤	酸化剤
2	橙赤	還元剤
3	緑	酸化剤
4	緑	還元剤

問　8　劇物の識別方法に関する記述のうち、正しいものはいくつあるか。

a　硫酸亜鉛は水に溶かして硫化水素を通じると、白色の硫化亜鉛の沈殿を生成する。

b　スルホナールは木炭とともに加熱すると、メルカプタンの臭気を放つ。

c　フェノールの水溶液に過クロール鉄液を加えると黄緑色を呈する。

d　硝酸銀を水に溶かして塩酸を加えると、白色の塩化銀を沈殿する。その液に硫酸と銅粉を加えて熱すると、青色の蒸気を生成する。

1　1つ　　2　2つ　　3　3つ　　4　4つ

問　9　次のうち、ベタナフト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。

水溶液に塩素水を加えると、白濁し、これに過剰のアンモニア水を加えると澄明となり、液は最初（　a　）色を呈し、のちに（　b　）色に変化する。

	a	b
1	赤	褐
2	赤	白
3	緑	褐
4	緑	白

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、エチレンオキシドの廃棄方法として、正しいものはどれか。

1　回収法
2　還元法
3　分解沈殿法
4　活性汚泥法

◎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、自分の受験種別の〇欄に、●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、各位の数字の〇欄に、●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〇欄に、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	1 〇	2 ●	3 〇	4 〇
	問２	1 〇	2 〇	3 〇	4 〇

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〇欄に、●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。