

令和5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2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。

この法律で「毒物」とは、別表第一に掲げる物であって、( a ) 及び( b ) 以外のものをいう。

	a	b
1	劇物	高压ガス
2	劇物	特定毒物
3	医薬品	高压ガス
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に規定された興奮、幻覚又は麻酔の作用を有する毒物又は劇物（これらを含む物を含む。）であって、政令で定めるものとして、正しいものはいくつあるか。

- a トルエン
- b エタノール
- c 酢酸エチル
- d メタノールを含む接着剤

- 1 1つ    2 2つ    3 3つ    4 4つ

問 3 毒物劇物営業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の登録は、3年ごとに更新を受けなければ、その効力を失う。
- 2 毒物又は劇物の販売業の登録は、店舗ごとに受けなければならない。
- 3 毒物又は劇物の輸入業の登録を受けた者でなければ、毒物又は劇物を販売又は授与の目的で輸入してはならない。
- 4 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。

問 4 毒物及び劇物取締法第5条に規定する登録基準に関する記述のうち、製造所の設備の基準として、誤っているものはどれか。

- 1 毒物又は劇物の製造作業を行う場所は、その外に毒物又は劇物が飛散し、漏れ、しみ出若しくは流れ出、又は地下にしみ込むおそれのない構造であること。
- 2 毒物又は劇物の製造作業を行う場所は、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。
- 3 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。
- 4 毒物又は劇物を貯蔵する設備は、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。

問 5 毒物劇物取扱責任者に関する記述のうち、誤っているものの組み合わせはどれか。

- a 薬剤師は、毒物劇物取扱責任者となることができる。
- b 16歳の者であっても、都道府県知事が行う毒物劇物取扱者試験に合格した者は、毒物劇物取扱責任者となることができる。
- c 毒物劇物販売業者は、毒物劇物取扱責任者を変更したときは、50日以内に、その店舗の所在地の都道府県知事（その店舗の所在地が、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、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。
- d 毒物劇物営業者は、毒物又は劇物を直接に取り扱う店舗ごとに、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。

1 (a、b)      2 (b、c)      3 (c、d)      4 (a、d)

問 6 毒物劇物営業者がその容器及び被包に表示しなければ、毒物又は劇物を販売し、又は授与してはならないとされる事項として、正しいものはいくつあるか。

- a 「医薬用外」の文字
- b 毒物又は劇物の名称
- c 毒物又は劇物の成分及びその含量
- d 毒物又は劇物の製造業者又は輸入業者のその氏名及び住所（法人にあっては、その名称及び主たる事務所の所在地）

1 1つ    2 2つ    3 3つ    4 4つ

問 7 毒物及び劇物取締法第14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。

毒物劇物営業者は、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 ( a )
- 二 販売又は授与の ( b )
- 三 譲受人の氏名、( c ) 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)

	a	b	c
1	名称及び数量	年月日	職業
2	名称及び数量	目的	年齢
3	成分及び含量	年月日	年齢
4	成分及び含量	目的	職業

問 8 車両を使用して水酸化カリウム 25% を含有する製剤で液体状のものを 5,000 キログラム運搬する場合の運搬方法の基準に関する記述のうち、誤っているものはどれか。

- 1 1 人の運転者による運転時間が、1 日当たり 9 時間を超える場合、車両 1 台について運転者のほか、交替して運転する者を同乗させなければならない。
- 2 車両には、応急の措置を講ずるために必要な保護具で厚生労働省令で定めるものを 2 人以上以上備えなければならない。
- 3 車両には、運搬する劇物の名称、成分及びその含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備えなければならない。
- 4 車両には、0.5 メートル平方の板に地を白色、文字を黒色として「毒」と表示し、車両の前後の見やすい箇所に掲げなければならない。



問 9 毒物及び劇物取締法第17条に規定する毒物又は劇物の事故の際の措置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又は劇物が飛散し、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	保健衛生	警察署又は消防機関	警察署又は消防署
2	公衆衛生	警察署又は消防機関	警察署
3	保健衛生	保健所、警察署又は消防機関	警察署
4	公衆衛生	保健所、警察署又は消防機関	警察署又は消防署

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、誤っているものの組み合わせはどれか。

- a シアン化ナトリウムを使用して、電気めっきを行う事業者
- b 亜<sup>ひ</sup>硫酸を使用して、ねずみの防除を行う事業者
- c 弗<sup>ふっ</sup>化水素を使用して、金属熱処理を行う事業者
- d 過酸化水素 30% を含有する製剤を大型自動車に積載された内容積が 1,000 リットルの容器を使用して、運送を行う事業者

1 (a、b)      2 (b、c)      3 (c、d)      4 (a、d)

問 11 ニトロベンゼンの分子量として、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 93
- 2 106
- 3 108
- 4 123

問 12 金属元素と炎色反応の組み合わせとして、誤っているものはいくつあるか。

	金属元素	炎色反応
a	B a	深赤色
b	K	赤紫色
c	S r	青緑色
d	N a	黄色

1 1つ    2 2つ    3 3つ    4 4つ

問 13 化学用語に関する記述のうち、誤っているものはどれか。

- 1 「質量数」とは、原子の陽子の数と電子の数の和をいう。
- 2 「不動態」とは、金属表面に緻密な酸化皮膜が生じて、酸化が内部にまで進行しない状態をいう。
- 3 「ファラデーの法則」とは、電気分解における電極で変化する物質の物質質量と流れた電気量が比例することをいう。
- 4 「共有結合」とは、2つの原子が互いの不対電子対を共有してできる結合をいう。

問 14 2.0 mol/Lの希硫酸40 mLと0.5 mol/Lの希硫酸60 mLを混合した。混合後の硫酸のモル濃度として、正しいものはどれか。

ただし、小数点第2位以下は四捨五入するものとし、溶液の混合による体積変化は無視できるものとする。

1 0.1 mol/L

2 1.1 mol/L

3 2.2 mol/L

4 2.5 mol/L

問 15 20%の食塩水100 gに45%の食塩水400 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。

1 20%

2 35%

3 40%

4 65%

( 特 定 品 目 )

問 16 塩化水素 20% を含有する液体状の製剤を、車両を利用して 1 回につき 5,000 キログラム以上運搬する場合、車両に備えなければならない厚生労働省令で定める保護具として、正しいものはいくつあるか。

- a 保護手袋
- b 保護長ぐつ
- c 保護衣
- d 普通ガス用防毒マスク

1 1つ    2 2つ    3 3つ    4 4つ

問 17 クロロホルムに関する記述のうち、誤っているものの組み合わせはどれか。

- a 黄緑色の揮発性液体である。
- b 水に易溶である。
- c 特異臭と甘味を有する。
- d 純粋のクロロホルムは、空気に触れ、同時に日光の作用を受けると分解する。

1 (a、b)    2 (b、c)    3 (c、d)    4 (a、d)

問 18 硫酸の用途として、誤っているものはどれか。

- 1 肥料
- 2 乾燥剤
- 3 石油の精製
- 4 紙・パルプの漂白剤

問 19 過酸化水素水の貯蔵方法に関する記述のうち、正しいものはどれか。

- 1 亜鉛又はスズメッキをした鋼鉄製容器で貯蔵する。
- 2 低温では混濁するため、常温で貯蔵する。
- 3 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。
- 4 安定剤として少量のエタノールを添加して貯蔵する。

問 20 化合物の名称とその分子式の組み合わせとして、正しいものはいくつあるか。

	名称	分子式
a	クロム酸鉛	$\text{P b C r}_2\text{O}_4$
b	けいふっ 硅弗化ナトリウム	$\text{F}_6\text{N a}_2\text{S i}$
c	酢酸エチル	$\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_2$
d	重クロム酸ナトリウム	$\text{C r H}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{N a}$

1 1つ    2 2つ    3 3つ    4 4つ





令和 5 年度

# 毒物劇物取扱者試験問題

(実 地)

( 共 通 )

問 1 アンモニア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 酸素中では、青色の炎をあげて燃焼する。
- b エタノールに不溶である。
- c 圧縮することで、常温でも簡単に液化する。
- d 水溶液は、無色透明である。

- 1 ( a、 b )      2 ( b、 c )      3 ( c、 d )      4 ( a、 d )

問 2 硫酸の廃棄方法のうち、正しいものはどれか。

- 1 中和法
- 2 回収法
- 3 活性汚泥法
- 4 酸化隔離法

問 3 2. 0 mol/Lの水酸化バリウム水溶液 500 mLを25%の硝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。

ただし、硝酸の分子量を63とする。

1 63 g

2 126 g

3 252 g

4 504 g

( 特 定 品 目 )

問 4 四塩化炭素に関する記述のうち、正しいものはいくつあるか。

- a 揮発性、麻酔性の芳香を有する。
- b 無色の重い液体である。
- c 水に難溶である。
- d 強い消火力を示す。

1 1つ      2 2つ      3 3つ      4 4つ

問 5 一酸化鉛に関する記述のうち、誤っているものはどれか。

- 1 黒色の粉末である。
- 2 水にほとんど溶けない。
- 3 酸に易溶である。
- 4 アルカリに易溶である。

問 6 硝酸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 極めて純粋な、水分を含まないものは無色の液体で、無臭である。
- b 腐食性が激しい。
- c 空気に接すると刺激性白霧を発生する。
- d 金、白金を溶解し、硝酸塩を生成する。

1 (a、b)      2 (b、c)      3 (c、d)      4 (a、d)

問 7 クロム酸塩類に関する記述のうち、誤っているものはどれか。

- 1 クロム酸ストロンチウムは、淡黄色の粉末である。
- 2 クロム酸カリウムは、アルコールに易溶である。
- 3 クロム酸バリウムは、水に難溶である。
- 4 クロム酸ナトリウム十水和物は、潮解性を有する。

問 8 劇物の識別方法に関する記述について、物質名として正しいものはどれか。

水溶液を酢酸で弱酸性にして酢酸カルシウムを加えると、結晶性の沈殿を生成する。

- 1 水酸化カリウム
- 2 塩化水素
- 3 <sup>しゅう</sup> 蓚酸
- 4 アンモニア

問 9 化合物の名称とその廃棄方法の組み合わせとして、誤っているものはどれか。

	名称	廃棄方法
1	酢酸鉛	沈殿隔離法
2	水酸化ナトリウム	中和法
3	メタノール	燃焼法
4	メチルエチルケトン	希釈法

問 10 ある物質の漏えい時の措置に関する記述について、物質名として正しいものはどれか。

付近の着火源となるものを、速やかに取り除く。

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、液の表面を泡で覆い、できるだけ空容器に回収する。

- 1 硫酸
- 2 トルエン
- 3 メタノール
- 4 アンモニア水











◎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	<input type="text"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
問 2	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>

- 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。