

令和4年度毒物劇物取扱者試験

(一般・農業用品目・特定品目共通)

◎ 試験係員の指示があるまで開いてはいけません。

[注意事項]

- 1 試験問題の数は40問で、問1から問20までは「毒物及び劇物に関する法規」、問21から問40までは「基礎化学」となっています。
- 2 試験時間は1時間です。
- 3 解答方法は次のとおりです。
(1) 各問題とも、正しい答えは1から4のうち一つしかありませんので、最も適当なものを一つ選び、次の例にならって鉛筆（H B）で解答用紙に記入してください。

(例) 問10 次のうち、北海道の花として指定されているものはどれか。

- | | |
|--------|--------|
| 1 リンゴ | 2 キリ |
| 3 ハマナス | 4 ベニバナ |

正しい答えは「3」ですので、解答用紙の該当欄をぬりつぶし、

1 2 3 4

問10 としてください。

- (2) 答えを修正した場合は、「消しゴム」あとが残らないよう完全に消してください。
- (3) 1間に二つ以上解答した場合は、誤りとなります。
- (4) 解答用紙は折り曲げたり、メモやチェック等で汚さないよう注意してください。
- (5) 問題についての質問はできません。
- (6) 試験終了後、受験票、問題冊子を必ず持ち帰ってください。

北 海 道

〔毒物及び劇物に関する法規〕

問1～問10 次の文は、毒物及び劇物取締法の条文の一部である。

□にあてはまる語句として、正しいものはどれか。

ア この法律は、毒物及び劇物について、保健衛生上の見地から必要な □**問 1** を行うこととする。

イ 次の各号に掲げる者でなければ、前条の毒物劇物取扱責任者となることができない。

一 □**問 2**

二 厚生労働省で定める学校で、□**問 3** に関する学課を修了した者

三 都道府県知事が行う毒物劇物取扱者試験に合格した者

ウ 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、□**問 4**、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 毒物又は劇物の名称及び □**問 5**

二 販売又は授与の □**問 6**

三 譲受人の氏名、□**問 7** 及び住所（法人にあつては、その名称及び
□**問 8**）

エ 毒物劇物営業者は、政令で定める毒物又は劇物については、厚生労働省令で定める方法により □**問 9** したものでなければ、これを □**問 10** として販売し、又は授与してはならない。

問1 1 取締 2 制限 3 監視 4 規制

問2 1 医師 2 薬剤師 3 登録販売者 4 危険物取扱者

問3 1 応用化学 2 基礎化学 3 分析化学 4 無機化学

問4 1 直ちに 2 3日以内に 3 事前に 4 その都度

問5 1 形状 2 数量 3 製造者 4 主成分

問6 1 場所 2 目的 3 年月日 4 方法

問7 1 勤務先 2 職業 3 性別 4 年齢

問8 1 主たる事務所の所在地 2 代表者氏名 3 電話番号
4 毒物劇物取扱責任者氏名

問9 1 包装 2 着色 3 着香 4 表示

問10 1 農業用 2 工業用 3 家庭用 4 医療用

問11 毒物及び劇物取締法第3条の3の条文に関する以下の記述について、□
にあてはまる語句として、正しい組合せはどれか。

□ア、幻覚又は麻酔の作用を有する毒物又は劇物（これらを含有する物を含む。）であつて政令で定めるものは、みだりに□イし、若しくは□ウし、又はこれらの目的で□エしてはならない。

	ア	イ	ウ	エ
1	興奮	販売	授与	貯蔵
2	幻聴	販売	吸入	貯蔵
3	幻聴	摂取	授与	所持
4	興奮	摂取	吸入	所持

問12 次のうち、毒物及び劇物取締法第22条第1項の規定により、事業場の所在地の都道府県知事に、業務上取扱者の届出をしなければならない事業として、正しいものはどれか。

- 1 亜鉛を使用して、電気めつきを行う事業
- 2 シアン化カリウムを使用して、金属熱処理を行う事業
- 3 アジ化ナトリウムを使用して、しろあり防除を行う事業
- 4 最大積載量2,000kgの自動車を用いて、ジメチル硫酸を運送する事業

問13 次のうち、毒物及び劇物取締法の規定を踏まえ、正しい組合せはどれか。

- ア 販売業の登録の種類である特定品目とは、特定毒物のことである。
イ 毒物劇物営業者は、16歳の者に対して毒物又は劇物を交付することができる。
ウ 毒物又は劇物の製造業者は、販売業の登録を受けなくとも、自ら製造した毒物又は劇物を、他の毒物劇物営業者に販売できる。
エ 特定毒物を所持できるのは、毒物劇物営業者、特定毒物研究者又は特定毒物使用者である。

- 1 (ア、イ) 2 (ア、エ) 3 (イ、ウ) 4 (ウ、エ)

問14 次のうち、毒物及び劇物取締法第10条第1項及び同法施行規則第10条の2の規定により、毒物又は劇物の販売業者が30日以内に届出をしなければならない事項として、正しい組合せはどれか。

- ア 毒物又は劇物を貯蔵する設備の重要な部分を変更したとき
- イ 毒物又は劇物の販売業者が法人にあっては、その代表者を変更したとき
- ウ 店舗の名称を変更したとき
- エ 毒物又は劇物の販売業者が販売する毒物又は劇物の品目を変更したとき

1 (ア、イ) 2 (ア、ウ) 3 (イ、ウ) 4 (ウ、エ)

問15 毒物及び劇物取締法施行令第8条の規定について、□の中に入るべき語句はどれか。

加鉛ガソリンの製造業者又は輸入業者は、□色（第7条の厚生労働省令で定める加鉛ガソリンにあっては、厚生労働省令で定める色）に着色されたものでなければ、加鉛ガソリンを販売し、又は授与してはならない。

1 赤 2 オレンジ 3 青 4 緑

問16 水酸化ナトリウムを含有する製剤（水酸化ナトリウム5%以下を含有する製剤を除く。）で液体状のものを1回につき5,000kg以上を運搬する車両の前後に掲げなければならない標識として、正しいものはどれか。

- 1 0.3メートル平方の板に地を白色、文字を赤色にして「毒」と表示
- 2 0.3メートル平方の板に地を赤色、文字を白色にして「毒」と表示
- 3 0.3メートル平方の板に地を黒色、文字を白色にして「毒」と表示
- 4 0.3メートル平方の板に地を白色、文字を黒色にして「毒」と表示

問17 毒物劇物営業者が、販売のため毒物又は劇物の容器及び被包に表示しなければならない事項として、正しい組合せはどれか。

- ア 毒物又は劇物の使用期限
- イ 毒物又は劇物の名称
- ウ 毒物又は劇物の成分及びその含量
- エ 毒物又は劇物の容器の材質

1 (ア、イ) 2 (ア、ウ) 3 (イ、ウ) 4 (ウ、エ)

問18 毒物及び劇物取締法第3条の4に定める引火性、発火性又は爆発性のある毒物又は劇物として、正しい組合せはどれか。

- ア ピクリン酸を50%含有する製剤
- イ 塩素酸塩類を35%含有する製剤
- ウ ニトログリセリン
- エ 亜塩素酸ナトリウムを30%含有する製剤

1 (ア、イ) 2 (ア、ウ) 3 (イ、ウ) 4 (イ、エ)

問19 毒物及び劇物取締法第4条の規定に基づく毒物劇物営業者と登録権者の組合せについて、正しいものはどれか。

- | | | |
|-----------|---|--------|
| 毒物劇物営業者 | — | 登録権者 |
| 1 製造業 | — | 都道府県知事 |
| 2 輸入業 | — | 厚生労働大臣 |
| 3 一般販売業 | — | 地方厚生局長 |
| 4 農業用品販売業 | — | 農林水産大臣 |

問20 毒物劇物営業者が、毒物又は劇物を販売したとき、譲受人から提出を受ける書面の保存期間として、正しいものはどれか。

- 1 販売の日から1年間
- 2 販売の日から3年間
- 3 販売の日から5年間
- 4 販売の日から6年間

[基礎化学]

問21 次のうち、最もイオン化傾向が大きい金属はどれか。

- 1 Fe 2 Pt 3 Na 4 Ni

問22 次のうち、酸性で赤色を呈し、アルカリ性で青色を呈する指示薬はどれか。

- 1 リトマス 2 フェノールフタレン
3 メチルオレンジ 4 フェノールレッド

問23 次のうち、単体であるものはどれか。

- 1 海水 2 塩酸 3 空気 4 ダイヤモンド

問24 次のうち、紫色の炎色反応を示すものはどれか。

- 1 Li 2 K 3 Sr 4 Cu

問25 次の物質のうち、互いに同素体であるものの正しい組合せはどれか。

- 1 ダイヤモンドと黒鉛 2 エタンとメタン
3 一酸化窒素と二酸化窒素 4 金と白金

問26 次の器具のうち、析出した結晶を吸引ろ過するときに使う器具として、誤っているものはどれか。

- 1 吸引びん 2 分液ろうと
3 アスピレーター 4 ブフナーろうと

問27 次の塩の水溶液のうち、塩基性を示すものはどれか。

- 1 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 2 K_2SO_4 3 NH_4Cl 4 CH_3COONa

問28～問31 次の反応で生成する気体として、最も適当なものはどれか。

問28 亜鉛と希硫酸を作用させる。

- 1 塩素 2 硫化水素 3 二酸化硫黄 4 水素

問29 硫化鉄と希硫酸を作用させる。

- 1 塩素 2 硫化水素 3 二酸化硫黄 4 水素

問30 亜硫酸ナトリウムと希硫酸を作用させる。

- 1 塩素 2 硫化水素 3 二酸化硫黄 4 水素

問31 酸化マンガンに濃塩酸を加えて熱する。

- 1 塩素 2 硫化水素 3 二酸化硫黄 4 水素

問32 次亜塩素酸ナトリウム (NaClO) におけるClの酸化数として、正しいものはど
れか。

- 1 0 2 -1 3 +1 4 -2

問33 次の熱化学方程式であらわされる可逆反応が平衡状態にある時、この反応の平衡
を右向きに移動させるものとして、正しいものはどれか。



- 1 温度を高くする 2 触媒を加える
3 圧力を高くする 4 NH_3 を加える

問34 次のうち、遷移元素に関する記述として、正しいものはどれか。

- 1 遷移元素の単体はすべて金属であるため、遷移金属とも呼ばれる。
- 2 周期表3～15族の元素を遷移元素といい、横に並んだ元素の性質は互いによく似ている。
- 3 一般に密度は大きいが、アルミニウムやニッケルのような、いわゆる軽金属も含まれている。
- 4 有色のイオン水溶液が多く、 Cu^{2+} は青色を、 Ag^+ は赤褐色を示す。

問35 次の文中の [] 内にあてはまる正しい語句はどれか。

アミノ酸の水溶液に [] 試液を加えて温めると、赤紫～青紫色になる。この反応は [] 反応とよばれ、アミノ酸の検出に利用される。

- 1 ニンヒドリン
- 2 ペプチド
- 3 ビューレット（ビウレット）
- 4 フェーリング

問36 次の化学反応式は、プロパンの燃焼を表したものである。標準状態で1.0Lのプロパンを使用したとき、二酸化炭素は何L生成するか。



- 1 2.0 L 2 3.0 L 3 5.0 L 4 6.0 L

問37 次のうち、物質の三態に関する記述として、誤っているものはどれか。

- 1 液体が気体になる変化を蒸発という。
- 2 固体が液体になる変化を融解という。
- 3 固体が気体になる変化を昇華という。
- 4 気体が液体になる変化を凝固という。

**問38 硫酸20mLを0.10mol/Lの水酸化ナトリウム水溶液で中和するのに40mLを要した。
硫酸の濃度として、正しいものはどれか。**

- 1 0.10mol/L 2 0.20mol/L 3 0.40mol/L 4 1.00mol/L

問39 次のうち、三重結合をもつものはどれか。

- 1 C_2H_4 2 O_2 3 N_2 4 Cl_2

問40 60°C における硝酸ナトリウムの飽和水溶液200gを、 20°C に冷却すると析出する結晶の質量の値として最も適当なものはどれか。

ただし、硝酸ナトリウムは100gの水に、 60°C において150g、 20°C において80g溶けるものとする。

- 1 56 g 2 84 g 3 120 g 4 140 g

合格発表について

1 発表日時

令和4年9月8日（木）午後1時から
(この日時の前に速報等を発表することは一切ありません。)

2 掲示場所

- (1) 各保健所（及び保健所支所）、保健福祉部地域医療推進局
医務薬務課
- (2) 保健福祉部地域医療推進局医務薬務課ホームページ
(<https://www.pref.hokkaido.lg.jp/hf/iyk/>)

3 その他

電話での問い合わせには、応じられません。
道内を住所地とする合格者には、願書を提出した保健所
(及び保健所支所)から合格証を交付しますので、受験票
又は本人であることを確認できる証明書（運転免許証等）を
提示の上、窓口で受領してください。

なお、道外を住所地とする合格者には、合格発表後に
別途通知します。