

**平成 1 5 年度**  
**毒物劇物取扱者試験問題**

受験	
番号	

毒物及び劇物に関する法規（一般・農業用品目・特定品目共通）

**【第1問】**

次の文章は、「毒物及び劇物取締法」の条文の一部です。（ ）の中に入る字句を、下欄から選んで解答欄に記号で記入しなさい。 <ただし、下欄には関係のない字句も含まれています。>

1. 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（ ① ）を行うことを目的とする。 <第一条>
2. この法律で「毒物」とは、別表第一に掲げる物であつて、医薬品及び（ ② ）以外のものをいう。 <第二条第一項>
3. 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。）であつ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（ ③ ）してはならない。 <第三条の三>
4. 引火性、（ ④ ）又は爆発性のある毒物又は劇物であつて政令で定めるものは、業務その他正当な理由による場合を除いては、所持してはならない。 <第三条の四>
5. 毒物又は劇物の販売業の登録を分けて、次のとおりとする。 <第四条の二>
  - 一 （ ⑤ ）販売業の登録
  - 二 農業用品目販売業の登録
  - 三 特定品目販売業の登録
6. 毒物劇物営業者は、毒物又は劇物を直接に取り扱う製造所、営業所又は店舗ごとに、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（ ⑥ ）の防止に当たらせなければならない。ただし、自ら毒物劇物取扱責任者として毒物又は劇物による保健衛生上の（ ⑥ ）の防止に当たる製造所、営業所又は店舗については、この限りでない。 <第七条>
7. 毒物劇物営業者は、（ ⑦ ）から前項各号に掲げる事項を記載し、厚生労働省令で定めるところにより作成した書面の提出を受けなければ、毒物又は劇物を毒物劇物営業者以外の者に販売し、又は授与してはならない。 <第十四条第二項>
8. 毒物劇物営業者は、毒物又は劇物を次に掲げる者に交付してはならない。 <第十五条第一項>
  - 一 （ ⑧ ）歳未満の者
  - 二 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（ ⑨ ）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（ ⑩ ）の中毒者

<下欄>

ア 覚せい剤	イ 医薬部外品	ウ 危害	エ 一般
オ 十八歳	カ 譲受人	キ 発火性	ク 介護保健
ケ 医薬品	コ 取締	サ 措置	シ 身分証
ス 提供体制	セ 所持	ソ 法律	

<解答欄>

①	②	③	④	⑤	⑥	⑦	⑧	⑨	⑩
コ	イ	セ	キ	エ	ウ	カ	オ	サ	ア

【第2問】

次の各文章で、その内容が「毒物及び劇物取締法」及び同法政省令において正しいものには○印を、誤っているものには×印を、それぞれ下の解答欄に記入しなさい。

- ① 毒物又は劇物の製造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製造してはならない。
- ② 毒物又は劇物の販売業の登録を受けようとする者は、店舗ごとに、その店舗の所在地の警察署長に申請書を出さなければならない。
- ③ 毒物劇物営業者が毒物又は劇物の製造業、輸入業又は販売業のうち2以上を併せ営む場合において、その製造所、営業所又は店舗が互に隣接しているとき、又は同一店舗において毒物又は劇物の販売業を2以上あわせて営む場合には、毒物劇物取扱責任者は、前項の規定にかかわらず、これらの施設を通じて1人で足りる。
- ④ 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、その旨を警察署に届け出なければならない。
- ⑤ 毒物劇物営業者及び特定毒物研究者は、毒物については、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する場合は、事前に中性洗剤でよく洗って乾燥させなければならない。
- ⑥ 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が流れ出、しみ出、又は地下にしみ込んだ場合において、不特定又は多数の者について保健衛生上の危害が生ずるおそれがあるときは、従業員は全員直ちに待避して、6時間以内に電話等で市町村長に付近住民へ危険である旨の周知を依頼しなければならない。

- ⑦ 毒物又は劇物の販売業の登録の更新は、登録の日から起算して6年を経過した日の1月前までに店舗ごとに、その店舗の所在地の都道府県知事に申請書を出さなければならない。
- ⑧ 都道府県知事が行う毒物劇物取扱者試験は、筆記試験及び実地試験とし、都道府県知事は毒物劇物取扱者試験に合格した者に合格証を交付しなければならない。
- ⑨ 都道府県知事は、保健衛生上必要があると認めるときは、毒物又は劇物の販売業者又は特定毒物研究者の店舗、研究所その他業務上毒物若しくは劇物を取り扱う場所に立ち入り、あらかじめ指定する者に帳簿その他の物件を押収させることができる。
- ⑩ 毒物若しくは劇物の販売業者は、その営業の登録が効力を失ったときは15日以内に、その店舗の所在地の都道府県知事に、現に所有する特定毒物の品名及び数量を届け出なければならない。

<解答欄>

①	②	③	④	⑤	⑥	⑦	⑧	⑨	⑩
○	×	○	○	×	×	○	○	×	○

【第3問】

次の各文章で、その内容が「毒物及び劇物取締法」及び同法政省令において正しいものには○印を、誤っているものには×印を、それぞれ下の解答欄に記入しなさい。

- ① 法人（有限会社）で農業用品目販売業の登録を受けていた営業者が、その法人組織を解散した場合、代表取締役に就任していた人に限り、30日以内に変更届出を行えば個人で引き続き5年間は農業用品目販売業の営業を行うことができる。
- ② 毒物劇物一般販売業の登録を受けた営業者は、全ての毒物を販売することができる。
- ③ 学校教育法第一条に規定する大学において医学部の全課程を修了した人は、毒物劇物取扱責任者になることができる。
- ④ 農業用として販売又は授与する毒物又は劇物は全て、あせにくい青色又は黄色に着色されたものでなければならない。
- ⑤ 毒物若しくは劇物の製造業者は、特定毒物の製造をすることができる。
- ⑥ 農業用品目販売業の登録を受けた者は、農業上必要な毒物又は劇物であつて厚生労働省令で定めるもの以外の毒物又は劇物を、販売を目的として店舗内に陳列してはならない。
- ⑦ 毒物及び劇物取締法に規定するモノフルオール酢酸の塩類を含有する製剤の用途は、イノシシの駆除である。

- ⑧ トルエン並びに酢酸エチルは、興奮、幻覚又は麻酔の作用を有する物として毒物及び劇物取締法施行令で定める物に該当しない。
- ⑨ 国、地方公共団体は燐化アルミニウムとその分解促進剤とを含有する製剤の使用となることができる。
- ⑩ 亜塩素酸ナトリウム、塩素酸塩類、ナトリウム並びにピクリン酸は発火性又は爆発性を有する物として毒物及び劇物取締法施行令で定める物に該当する。

<解答欄>

①	②	③	④	⑤	⑥	⑦	⑧	⑨	⑩
×	○	×	×	○	○	×	×	○	○

【第4問】

次の各文章は「毒物劇物取扱責任者の資格」に関する記述ですが、その内容が「毒物及び劇物取締法」において正しいものには○印を、誤っているものには×印を、それぞれ下の解答欄に記入しなさい。

- ① 薬剤師の免許を有する人は、毒物劇物取扱責任者となることができる。
- ② 学校教育法第一条に定める大学で、応用化学に関する学課を修了した人は、毒物劇物取扱責任者となることができる。
- ③ 都道府県知事が行う毒物劇物取扱者試験に合格しても、20歳未満の人は毒物劇物取扱責任者となることができない。
- ④ 麻薬の中毒者であった人は、中毒者でなくなった旨の医師の診断があつてから起算して3年間は毒物劇物取扱責任者となることができない。
- ⑤ 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つた日から起算して3年を経過していない人は、毒物劇物取扱責任者となることができない。

<解答欄>

①	②	③	④	⑤
○	○	×	×	○

平成15年度  
毒物劇物取扱者試験問題  
(基礎化学・共通)

受験 番号	
----------	--

【第1問】

次の陽イオンと陰イオンの組み合わせで生じる物質の組成式と名称を記入せよ。

1.  $\text{Na}^+$  ,  $\text{Cl}^-$                       2.  $\text{Al}^{3+}$  ,  $\text{SO}_4^{2-}$

	組 成 式	名 称
1	$\text{NaCl}$	塩化ナトリウム
2	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	硫酸アルミニウム

【第2問】

次の空欄を埋めよ。

官能基記号	-COOH	-NO <sub>2</sub>	-NH <sub>2</sub>	-OH	-CHO
官能基名称	カルボキシ基	ニトロ基	アミノ基	水酸基	アルデヒド基

【第3問】

次の化学反応で発生する気体の名称を下の選択肢から選び、その記号を ( ) 内に記入せよ。

1. 大理石(炭酸カルシウム)に塩酸を加える。 ( イ )
2. 二酸化マンガンを過酸化水素水を加える。 ( エ )
3. さらし粉に塩酸を加える。 ( エ )
4. 亜鉛に塩酸を加える。 ( ウ )

選択肢

ア. 酸素    イ. 二酸化炭素    ウ. 水素    エ. 塩素
-------------------------------------

【第4問】

次の記述のうち、正しいものには○、誤っているものには×を ( ) に記入せよ。

1. 濡れた洗濯物が乾くのは100℃になるからである。 ( × )
2. 燃料電池の発電により発生するのは主に水である。 ( ○ )
3. ゴミを燃焼したときに、ダイオキシン発生の原因となる元素は水銀である。  
( × )
4. 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。 ( ○ )
5. 一定温度のもとでは、一定量の気体の体積と圧力は反比例する。 ( ○ )

【第5問】

次の ( ) に適する語句を選択肢から選び、その記号を ( ) 内に記入せよ。

1. ナメクジに塩をかけると小さくなる。これは ( サ ) という現象による。
2. 酸の水素イオンと塩基の水酸化物イオンが結合し水になる反応を ( イ ) という。
3. 酸化アルミニウムから酸素が奪われるとアルミニウムの単体となる。この反応を ( コ ) という。
4. 酸素のように水に溶けにくい気体を捕集するには ( キ ) が最も適している。
5. 防虫剤の樟脳は、固体から直接気体になる。この状態変化を ( エ ) という。

選択肢

ア. 融解	イ. 中和	ウ. 電気分解	エ. 昇華
オ. 上方置換	カ. 下方置換	キ. 水上置換	ク. 気化
ケ. 酸化	コ. 還元	サ. 浸透	

【第6問】

次の化学反応式を完成せよ。

1.  $N_2 + (3H_2) \rightarrow 2NH_3$  窒素と水素からアンモニアが生じる
2.  $CH_4 + 2O_2 \rightarrow (CO_2 + 2H_2O)$  メタンが燃え二酸化炭素と水を生じる

【第7問】

( ) に適する数値を入れよ。原子量は次の値を用いよ。C=12, O=16

1. 標準状態で 67.2 l の二酸化炭素は ( 3 ) モルである。
2. 二酸化炭素 5 モルは ( 220 ) g になる。
3. プロパンの燃焼は次の化学反応式で示される。  

$$C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$$
 プロパン 2 モルの燃焼に必要な酸素は標準状態で ( 224 ) l である。
4. 40 °C の水 50g には最大 ( 32 ) g の硝酸カリウムが溶ける。ただし、40 °C における硝酸カリウムの溶解度は 64 である。
5. 0.1mol/l の酢酸 10 ml に 0.2mol/l の水酸化ナトリウム水溶液 ( 5 ) ml 加えたところ、中和が完了した。
6. 10 % の食塩水 200 g と 30 % の食塩水 300g を混ぜると ( 22 ) % の食塩水になる。
7. 0.3mol/l のシヨ糖水溶液が 500 ml である。この溶液中にシヨ糖は ( 0.15 ) モル含まれている。
8. pH=13 の水酸化ナトリウム溶液を純水で 10 倍に薄めると pH= ( 12 ) になる。

【第8問】

次の有機物の名称を下の選択肢から選び、その記号を ( ) 内に記入せよ。

1. 化学式は  $C_6H_6$  で分子は正六角形の形をしている。( イ )
2. 化学式は  $C_2H_5OH$  で水によく溶ける。( ア )
3. 化学式は  $HCHO$  でシックハウス症候群の原因とされている。( オ )
4. 化学式は  $C_2H_2$  で燃焼時に高温になるため金属の溶接に利用される。( ウ )
5. 化学式は  $C_6H_4(CH_3)OH$  で消毒剤に用いられる。( エ )

選択肢

ア. エタノール	イ. ベンゼン	ウ. アセチレン
エ. クレゾール	オ. ホルムアルデヒド	

平成15年度  
毒物劇物取扱者試験問題  
(性質・貯蔵・取扱：特定)

受験番号

【第1問】

次の薬物が、劇物でなくなる濃度(%)を下欄から選び、その記号を解答欄に書きなさい。

① 過酸化水素

〈下欄〉 ア 1      イ 3      ウ 6

② ホルムアルデヒド

〈下欄〉 ア 1      イ 5      ウ 10

③ クロム酸鉛

〈下欄〉 ア 70      イ 80      ウ 90

④ 砒酸

〈下欄〉 ア 1      イ 5      ウ 10

⑤ 水酸化カリウム

〈下欄〉 ア 1      イ 5      ウ 10

【解答欄】

①	②	③	④	⑤
6	1	70	10	5
ウ	ア	ア	ウ	イ

【第2問】

次の薬物のうち、特定品目販売業者が取り扱えるものについては「○」印を、取り扱えないものについては「×」印を解答欄に書きなさい。

- ① メチルエチルケトン      ② 酸化鉛      ③ フェノール  
 ④ 二硫化炭素      ⑤ 沃素      ⑥ 四塩化炭素  
 ⑦ 塩基性酢酸鉛      ⑧ 硅弗化ナトリウム      ⑨ ナトリウム  
 ⑩ 臭素

【解答欄】

①	②	③	④	⑤	⑥	⑦	⑧	⑨	⑩
○	○	×	×	×	○	○	○	×	×

【第3問】

次の薬物の代表的な用途について、最も適当なものを下欄から選び、その記号を解答欄に書きなさい。

- ① 重クロム酸カリウム    ② 酢酸エチル    ③ トルエン  
④ 水酸化ナトリウム    ⑤ ホルマリン    ⑥ 過酸化水素水

<下欄>

- ア 有機溶剤    イ 酸化剤    ウ 石鹼の原料  
エ 殺菌剤、合成樹脂の原料    オ 漂白剤、消毒剤

[解答欄]

①	②	③	④	⑤	⑥
イ	ア	ア	ウ	エ	オ

【第4問】

次の薬物の廃棄方法について、最も適当なものを下欄から選び、その記号を解答欄に書きなさい。

- ① メタノール    ② 硫酸    ③ 砒酸    ④ クロロホルム

<下欄>

ア 過剰の可燃性溶剤又は重油等の燃料と共にアフターバーナー及びスクラバーを具備した焼却炉の火室へ噴霧してできるだけ高温で焼却する。

イ 珪藻土等に吸着させ開放型の焼却炉で焼却する。

ウ ナトリウム塩とした後、活性汚泥で処理する。

エ 徐々に石灰乳など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。

[解答欄]

①	②	③	④
イ	エ	ウ	ア



平成15年度  
毒物劇物取扱者試験問題  
(実地：特定)

受験番号

【第1問】

次の記述について、正しいものに○印、誤っているものに×印を解答欄に記入しなさい。

- ①アンモニアは、無色無臭の油状の液体であり、比重がきわめて大で、水と接触し激しく発熱する。
- ②硫酸は強い臭気で、濃塩酸をうるおしたガラス棒を近づけると白煙を生じる。
- ③硫酸の希釈水溶液に塩化バリウムを加えると白色の沈殿を生じる。
- ④塩酸に硝酸銀水溶液を加えると、塩化銀の黄色の沈殿を生じる。
- ⑤アンモニア水はリトマス試験紙を青変する。

[解答欄]

①	②	③	④	⑤
×	×	○	×	○

【第2問】

次の薬物の鑑定方法について、最も適当なものを下欄から選び、その記号を解答欄に記入しなさい。

- ① 蓚酸      ② 硝酸      ③ クロロホルム      ④ ホルマリン
- ⑤ メタノール

<下欄>

- ア 水溶液をアンモニア水で弱アルカリ性にして塩化カルシウムを加えると、白色の沈殿を生じる。
- イ サリチル酸と濃硫酸とともに熱すると、芳香あるサルチル酸メチルエステルを生ずる。
- ウ アンモニア水を加え、更に硝酸銀を加えると、徐々に金属銀を析出する。
- エ 銅片を加えて熱すると、藍色を呈して溶解、赤褐色の蒸気を発生する。
- オ アルコール溶液に、水酸化カリウム溶液と少量のアニリンを加えて熱すると、不快な刺激臭を放つ。

[解答欄]

①	②	③	④	⑤
ア	エ	オ	ウ	イ

【第3問】

次の薬物の人体に対する影響について、最も該当するものを下欄から選び、その記号を解答欄に書きなさい。

- ① アンモニア水      ② 硫酸      ③ 重クロム酸ナトリウム  
④ キシレン

<下欄>

- ア (皮膚に触れた場合) 激しいやけどを起こす。
- イ (吸入した場合) 鼻、のど、気管支等の粘膜が侵される。  
(皮膚に触れた場合) 皮膚炎又はかいようを起こす。
- ウ (吸入した場合) 激しく鼻やのどを刺激し、長時間吸入すると肺や気管支に炎症を起こす。高濃度のガスを吸うと喉(こう)頭けいれんを起こすので極めて危険である。  
(皮膚に触れた場合) やけどを起こす。
- エ (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。  
(皮膚に触れた場合) 皮膚を刺激し、皮膚からも吸収され、吸入した場合と同様の中毒症状を起こすことがある。

[解答欄]

①	②	③	④
ウ	ア	イ	エ

【第4問】

次の薬物の貯蔵方法として最も適当なものを下欄から選び、その記号を解答欄に記入しなさい。

- ① アンモニア水      ② 水酸化ナトリウム      ③ クロロホルム  
④ 四塩化炭素      ⑤ 過酸化水素水      ⑥ メチルエチルケトン

<下欄>

- ア 空気中の水分や二酸化炭素を強く吸収するので、密栓して貯蔵する。
- イ 分解を防ぐため少量のアルコールを加えて、冷暗所に保存する。
- ウ 揮発しやすいので、よく、密栓して貯蔵する。揮発したガスは空気よりも軽い。
- エ 亜鉛又は錫メッキした鋼鉄製容器で保管し、風通しの良い冷所に貯蔵する。
- オ 揮発性が大きく極めて引火しやすいので、熱源や着火源から離れた風通しのよい乾燥した場所に貯蔵する。

カ 少量の場合は、褐色ガラス瓶を使用し、3分の1の空間を保ち、日光の直射をさけ、有機性蒸気を放出する物質と引き離して、冷所に保管する。

[解答欄]

①	②	③	④	⑤	⑥
ウ	ア	イ	エ	カ	オ