

一般

受験番号

平成29年度毒物劇物取扱者試験

一般毒物劇物取扱者試験

第1時限（9：30～10：40）

「基礎化学」

「実地」

1. 試験監督の指示があるまでは、手を触れないこと。
2. 受験しようとする区分の試験問題であるかを確認すること。
3. 試験開始後は、まず、配布された試験問題及び解答用紙に受験番号を記載すること。
4. 試験問題は持ち帰ること。

島根県健康福祉部薬事衛生課

合格発表 合格者の発表は、平成29年9月15日（金）午前10時に島根県庁前及び各保健所の掲示板並びに島根県ホームページに合格者の受験番号を掲載するとともに、合格者には合格証を送付します。

得点開示 合格発表の日から1ヶ月間、受験者本人に限り、島根県個人情報保護条例に基づく口頭開示を実施します。

希望者は、運転免許証又はパスポート等、受験者本人であることが確認できる書類を持参の上、最寄りの保健所又は薬事衛生課にお越しく下さい。

なお、電話による開示はできません。

共 通

平成29年度毒物劇物取扱者試験問題 【基礎化学】

【第1問】 次の元素記号と元素名の組み合わせで誤っているものを①～⑤から一つ選びなさい。

- ① H — 水素
- ② B — ホウ素
- ③ C — 炭素
- ④ N — ネオン
- ⑤ P — リン

【第2問】 次の（ア）～（オ）に示す元素の元素記号を語群の①～⑩から一つ選びなさい。

（ア）リチウム （イ）ヒ素 （ウ）銀 （エ）亜鉛 （オ）金

《語群》

- ① Li ② Be ③ Cu ④ Zn ⑤ As ⑥ Kr ⑦ Ag ⑧ Au ⑨ Hg ⑩ Pb

【第3問】 次の（ア）～（エ）に示す物質の名称を語群の①～⑥から一つ選びなさい。

（ア） CH_3COOH （イ） HNO_3 （ウ） HClO_3 （エ） HCOOH

《語群》

- ① ギ酸 ② 硝酸 ③ 塩素酸 ④ 酢酸 ⑤ 塩酸 ⑥ 亜塩素酸

【第4問】 水分子 3.0×10^{23} 個中の水素原子の物質量は何 mol か。最も近い値を①～⑤から一つ選びなさい。ただし、アボガドロ定数は $6.0 \times 10^{23} (\text{/mol})$ とする。

- ① 0.50 ② 1.0 ③ 1.5 ④ 2.0 ⑤ 2.5

【第5問】 炭酸ナトリウム十水和物 ($\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$) 143g を用いて、2.0L の溶液を作った。この溶液の炭酸ナトリウムのモル濃度として最も近い値を①～⑤から一つ選びなさい。ただし、原子量は、H : 1.0、C : 12、O : 16、Na : 23 とする。

- ① 0.10 ② 0.125 ③ 0.25 ④ 0.50 ⑤ 1.0

【第6問】 温度が一定の状態、200kPaの酸素6.0Lと400kPaの窒素2.0Lを5.0Lの容器に封入したとき、混合気体の全圧として最も近い値を①～⑤から一つ選びなさい。

- ① 360kPa ② 400kPa ③ 600kPa ④ 800kPa ⑤ 960 kPa

【第7問】 次の(ア)～(ク)の各問いについて、最も適当なものを①～④から一つ選びなさい。

(ア) 混合物であるもの

- ① 水 ② 希硫酸 ③ 塩化カルシウム ④ 鉄

(イ) 常温で気体であり、かつ有色のもの

- ① 二酸化窒素 ② 二酸化硫黄 ③ 二酸化炭素 ④ 二酸化ケイ素

(ウ) プロパンの分子式

- ① CH₄ ② C₂H₆ ③ C₃H₈ ④ C₄H₁₀

(エ) L殻の電子殻に収容できる電子の最大数

- ① 2 ② 4 ③ 8 ④ 18

(オ) Mg²⁺と同じ電子配置となっているもの

- ① He ② Li⁺ ③ O²⁻ ④ Ca²⁺

(カ) 空気より比重の大きいもの。ただし、空気の平均分子量は29とする。

- ① 水素 ② 一酸化炭素 ③ メタン ④ エタン

(キ) 過剰のアンモニア水を加えると深青色溶液となるもの

- ① Ag⁺ ② Cu²⁺ ③ Fe²⁺ ④ Fe³⁺

(ク) コロイド溶液に強い光を当てると、光の進路が輝いてみえる現象

- ① チンダル現象 ② 屈折 ③ 凝析 ④ 塩析

【第8問】 次の記述について、()の中に入る正しい字句の組み合わせを下欄の①～④から一つ選びなさい。

一般に、酸の水溶液のうち、塩酸のように濃度によらず(a)が1に近いものを(b)という。

《下欄》

	a	b
①	電離度	強酸
②	電離度	弱酸
③	酸の価数	弱酸
④	酸の価数	強酸

【第9問】 次の記述について、()の中に入る正しい字句の組み合わせを下欄の①～④から一つ選びなさい。

金属のイオン化傾向は、電子の失いやすさ、すなわち、(a)されやすさを表しているから、一般に、イオン化傾向が(b)金属ほど、反応性が大きい。

《下欄》

	a	b
①	還元	小さい
②	還元	大きい
③	酸化	小さい
④	酸化	大きい

【第10問】 次の(ア)～(オ)の反応の種類について、適切なものを下欄の①～④からそれぞれ一つ選びなさい。なお、選択肢は重複使用可とする。

- (ア) トルエンに過マンガン酸カリウムを反応させた後、酸性にする。
- (イ) ベンゼンに鉄を触媒として塩素を反応させる。
- (ウ) ベンゼンに光を照射しながら塩素を反応させる。
- (エ) ベンゼンに濃硫酸と濃硝酸の混合物を反応させる。
- (オ) ニトロベンゼンにスズと濃塩酸を反応させた後、塩基性にする。

《下欄》

- ① 酸化反応 ② 還元反応 ③ 置換反応 ④ 付加反応

【第11問】 次の(ア)～(キ)の記述について、正しいものには「○」を、誤っているものには「×」を記入しなさい。

- (ア) 鉄と亜鉛は典型元素である。
- (イ) リン酸は3価の酸である。
- (ウ) カルシウムは常温で水と反応する。
- (エ) 銅は濃硝酸に一酸化窒素を発生しながら溶ける。
- (オ) 陽イオンと陰イオンの静電的な引力による結合をイオン結合という。
- (カ) 溶解度とは、溶質が溶媒に溶ける限度をいい、温度が変化しても変わらない。
- (キ) 物質の構成粒子は絶えず熱運動をしているが、高温になるほど熱運動はおこなわれにくくなる。

一 般

平成29年度毒物劇物取扱者試験問題 【実地】

【第1問】 次の①～⑤に示す薬物について、それらの鑑別方法として最も適当なものを下欄のア～オから一つ選び、その記号を解答欄に記入しなさい。

- ① フェノール ② ヨウ素 ③ アニリン
④ クロロピクリン ⑤ アンモニア水

《下欄》

- ア 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。
- イ 1/4 量のアンモニア水と数滴のさらし粉水溶液を加えてあたためると、藍色を呈する。
- ウ アルコール溶液にジメチルアニリンおよびブルシンを加えて溶解し、これにブロムシアン溶液を加えると、緑色ないし赤紫色を呈する。
- エ さらし粉水溶液を加えると、紫色を呈する。
- オ デンプンによって藍色を呈し、これを熱すると退色するが、冷やすと再び藍色を呈する。

【第2問】 次の①～⑤に示す薬物について、それらの用途として最も適当なものを下欄のア～オから一つ選び、その記号を解答欄に記入しなさい。

- ① アクリルニトリル ② 塩素 ③ 硝酸
④ 重クロム酸カリウム ⑤ 2-アミノエタノール

《下欄》

- ア 繊維、プラスチック、医薬品、農薬等の製造原料
- イ 界面活性剤、洗剤、乳化剤、医薬品その他の合成原料
- ウ 酸化剤、媒染剤、製革、電気鍍金、電池調整、顔料原料
- エ 酸化剤、紙・パルプの漂白剤、殺菌剤、上水道の消毒剤
- オ 冶金、爆薬の製造、試薬

【第3問】 次の①～⑤に示す薬物について、それらの廃棄方法として最も適当なものを下欄のア～オから一つ選び、その記号を解答欄に記入しなさい。

- ① 硫酸銅(Ⅱ) (硫酸第二銅) ② 塩化チオニル ③ シアン化ナトリウム
④ メタノール ⑤ 水酸化ナトリウム

《下欄》

- ア 水に溶かし、消石灰、ソーダ灰等の水溶液を加えて処理し、沈殿ろ過して埋立処分する。
- イ 水酸化ナトリウム水溶液を加えてアルカリ性 (pH11 以上) とし、酸化剤 (さらし粉等) の水溶液を加えて酸化分解する。
- ウ 多量のアルカリ水溶液に攪拌しながら少量ずつ加えて、徐々に加水分解させたあと、希硫酸を加えて中和する。
- エ 珪そう土等に吸着させ開放型の焼却炉で焼却する。
- オ 水を加えて希薄な水溶液として、酸で中和させたあと、多量の水で希釈して処理をする。

【第4問】 次の①～⑤に示す薬物について、それらの毒性として最も適当なものを下欄のア～オから一つ選び、その記号を解答欄に記入しなさい。

- ① 塩化バリウム ② メチルパラチオン ③ シュウ酸
④ 燐化亜鉛 ⑤ トルイジン

《下欄》

- ア メトヘモグロビン形成能があり、チアノーゼ症状を引き起こす。
- イ 血液中の石灰分を奪取し、神経系が冒される。
- ウ コリンエステラーゼを阻害し、急性期には縮瞳を起こす。
- エ 経口摂取後、消化管より吸収されて、低カリウム血症を起こす。
- オ 胃及び肺で胃酸や水と反応してホスフィンを生成することにより中毒を起こす。

一般

受験番号

平成29年度毒物劇物取扱者試験

一般毒物劇物取扱者試験

第2時限（11：00～12：20）

「毒物及び劇物に関する法規」

「毒物及び劇物の性質及び貯蔵その他取扱方法」

1. 試験監督の指示があるまでは、手を触れないこと。
2. 受験しようとする区分の試験問題であるかを確認すること。
3. 試験開始後は、まず、配布された試験問題及び解答用紙に受験番号を記載すること。
4. 試験問題は持ち帰ること。

島根県健康福祉部薬事衛生課

合格発表 合格者の発表は、平成29年9月15日（金）午前10時に島根県庁前及び各保健所の掲示板並びに島根県ホームページに合格者の受験番号を掲載するとともに、合格者には合格証を送付します。

得点開示 合格発表の日から1ヶ月間、受験者本人に限り、島根県個人情報保護条例に基づく口頭開示を実施します。

希望者は、運転免許証又はパスポート等、受験者本人であることが確認できる書類を持参の上、最寄りの保健所又は薬事衛生課にお越しく下さい。

なお、電話による開示はできません。

共 通

平成29年度毒物劇物取扱者試験問題 【法規】

【第1問】 a～cの文章は、毒物及び劇物取締法に関する条文の一部である。()内の(ア)～(キ)にあてはまる語句をそれぞれ①～④から一つ選びなさい。

a	この法律は、毒物及び劇物について((ア))上の見地から必要な((イ))を行うことを目的とする。(法第1条)
---	---

(ア) ① 公衆衛生 ② 保健衛生 ③ 環境衛生 ④ 危険防止

(イ) ① 登録 ② 許可 ③ 規制 ④ 取締

b	この法律で「毒物」とは、別表第1に掲げる物であって、((ウ))及び((エ))以外のものをいう。(法第2条第1項)
---	--

(ウ) ① 医薬品 ② 毒薬 ③ 麻薬 ④ 試薬

(エ) ① 劇薬 ② 劇物 ③ 向精神薬 ④ 医薬部外品

c	法第15条の2の規定により、毒物若しくは劇物又は法第11条第2項に規定する政令で定める物の廃棄の方法に関する技術上の基準を次のように定める。(施行令第40条) 一 中和、((オ))、酸化、還元、稀釈その他の方法により、毒物及び劇物並びに法第11条第2項に規定する政令で定める物のいずれにも該当しない物とすること。 二 ガス体又は((カ))の毒物又は劇物は、保健衛生上危害を生ずるおそれがない場所で、少量ずつ放出し、又は揮発させること。 三 可燃性の毒物又は劇物は、保健衛生上危害を生ずるおそれがない場所で、少量ずつ燃焼させること。 四 前各号により難い場合には、地下((キ))以上で、かつ、地下水を汚染するおそれがない地中に確実に埋め、海面上に引き上げられ、若しくは浮き上がるおそれがない方法で海水中に沈め、又は保健衛生上危害を生ずるおそれがないその他の方法で処理すること。
---	---

(オ) ① 燃焼 ② 沈殿 ③ 加水分解 ④ 熱分解

(カ) ① 液体 ② 爆発性 ③ 引火性 ④ 揮発性

(キ) ① 30センチメートル ② 50センチメートル ③ 80センチメートル ④ 1メートル

【第2問】 次の a～e のうち、毒物劇物取扱責任者に関する記述について、正しいものの組合せを①～⑤から一つ選びなさい。

- a 毒物劇物販売業の登録を受けている店舗において、毒物又は劇物の取扱業務に5年以上継続して従事した者は、都道府県知事の登録を受け、毒物劇物取扱責任者になることができる。
- b 本店の毒物劇物取扱責任者は、隣町の支店の毒物劇物取扱責任者を兼ねることができる。
- c 一般毒物劇物取扱者試験に合格した者は、農業用品目販売業の店舗で毒物劇物取扱責任者になることができる。
- d 薬事に関する罪を犯し、罰金以上の刑に処せられ、その執行が終わった日から起算して2年を経過した者は、毒物劇物取扱責任者になることができる。
- e 農業用品目毒物劇物取扱者試験に合格した者は、農業用品目のみを取り扱う毒物劇物輸入業の営業所の毒物劇物取扱責任者になることができる。

- ① (a、b) ② (a、e) ③ (b、d) ④ (c、d) ⑤ (c、e)

【第3問】 次の a～d のうち、毒物劇物販売業の登録に関する記述について、正しいものの組合せを①～④から一つ選びなさい。

- a 特定毒物の販売をするためには、特定品目販売業の登録が必要である。
- b 毒物又は劇物の販売業の登録を受けた者でなければ、毒物又は劇物を販売し、授与し、又は販売若しくは授与の目的で貯蔵し、運搬し、若しくは陳列してはならない。
- c 一般販売業の登録を受けただけでは、特定品目販売業の登録に係る毒物又は劇物の販売をすることができない。
- d 一般販売業、農業用品目販売業及び特定品目販売業の登録に関する有効期間はすべて6年間である。

- ① (a、b) ② (a、c) ③ (b、d) ④ (c、d)

【第4問】 次の a～d のうち、毒物劇物営業者が、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ものとして、正しいものの組合せを①～④から一つ選びなさい。

- a 「医薬用外」の文字及び赤地に白色をもって「毒物」の文字
- b 「医薬用外」の文字及び白地に赤色をもって「劇物」の文字
- c 「医薬用外」の文字及び白地に黒色をもって「毒物」の文字
- d 「医薬用外」の文字及び黒地に白色をもって「劇物」の文字

- ① (a、b) ② (a、d) ③ (b、c) ④ (c、d)

【第5問】 次のa～eのうち、毒物劇物営業者が毒物又は劇物を交付してはならない者として、正しいものの組合せを①～⑤から一つ選びなさい。

- a 16歳の者
- b 18歳の者
- c 特定毒物研究者
- d 大麻中毒者
- e 毒物若しくは劇物に関する罪を犯し、罰金以上の刑に処せられ、その執行を終わり、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

- ① (a、e) ② (a、d) ③ (b、e) ④ (b、d) ⑤ (c、d)

【第6問】 次の①～⑤の物質について、毒物及び劇物取締法第3条の3に規定されている「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。）」であって政令で定められているものには「○」を、定められていないものには「×」を、それぞれ記入しなさい。

- ① トルエン
- ② エタノール
- ③ 酢酸エチルを含有する塗料
- ④ メタノールを含有する塗料
- ⑤ キシレンを含有するシンナー

【第7問】 次の①～⑬の文章のうち、毒物及び劇物取締法の規定に照らし、正しいものには「○」を、誤っているものには「×」を、それぞれ記入しなさい。

- ① 毒物劇物製造業者は、その製造した毒物又は劇物を、他の毒物劇物業者に販売することができる。
- ② 毒物劇物業者は、1回につき200ミリグラム以下の劇物を販売し、又は授与する場合は、その劇物の性状及び取扱いに関する情報の提供を行わなくてもよい。
- ③ 業務上取扱者であるシアン化ナトリウムを使用する電気めっき業者が、毒物劇物取扱責任者を変更したときは都道府県知事にその旨を届け出なければならない。
- ④ 毒物劇物業者は、登録票を失ったときは、登録票の再交付を申請することができる。
- ⑤ 毒物劇物業者は、取り扱っている毒物又は劇物を紛失した場合には、直ちに保健所に届け出なければならない。
- ⑥ 毒物劇物業者及び特定毒物研究者は、毒物又は厚生労働省令で定める劇物については、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。
- ⑦ 毒物劇物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。
- ⑧ 毒物又は劇物を貯蔵する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には、その周囲に、堅固なさくを設ければよい。
- ⑨ 毒物劇物業者は、毒物又は劇物を毒物劇物業者以外の者に販売又は授与したとき、譲受人から提出を受けた毒物又は劇物の名称及び数量等の事項を記載し印を押した書面を、3年間保存しなければならない。
- ⑩ 伝票操作のみにより、現物を扱わずに毒物又は劇物を販売する店舗は、毒物劇物販売業の登録を受ける必要はない。
- ⑪ 毒物劇物業者は、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には、その旨を届け出なければならない。
- ⑫ 毒物劇物業者が、毒物又は劇物を廃棄する場合は、あらかじめ都道府県知事に届け出なければならない。
- ⑬ 毒物劇物業者は、引火性、発火性又は爆発性のある劇物として政令で定められている物を交付したときには、交付した劇物の名称、交付の年月日、交付を受けた者の氏名及び住所を帳簿に記載しなければならない。

一 般

平成29年度毒物劇物取扱者試験問題 【性質・貯蔵・取扱】

【第1問】 次の①～⑥に示す薬物について、それらの性状として最も適当なものを下欄のア～カから一つ選び、その記号を解答欄に記入しなさい。

- | | | |
|---------------------|--------|---------|
| ① 黄 ^{りん} 燐 | ② ジボラン | ③ 過酸化水素 |
| ④ 酢酸エチル | ⑤ 臭素 | ⑥ 濃硫酸 |

《下欄》

- ア 無色の特異臭のある気体で、水により速やかに加水分解し、ホウ酸と水素を発生する。
- イ 可燃性無色の液体で、強い果実様の香気を発する。
- ウ 白色又は淡黄色のろう様固体で、湿った空気中では 30℃で発火する。
- エ 赤褐色の重い液体で、刺激性の臭気を放って揮発する。
- オ 不安定な液体で、微量の不純物があっても爆発する。
- カ 無色透明で油状の液体で、水で薄めると激しく発熱する。

【第2問】 次の①～⑥に示す薬物について、それらの飛散又は漏えい時の措置として最も適当なものを下欄のア～カから一つ選び、その記号を解答欄に記入しなさい。

- ① エチレンオキシド ② ブロムメチル ③ 四アルキル鉛
④ 硝酸銀 ⑤ ピクリン酸 ⑥ シアン化亜鉛

《下欄》

- ア 付近の着火源となるものは速やかに取り除く。漏えいしたボンベ等を多量の水に容器ごと投入してガスを吸収させ、処理し、その処理液を多量の水で希釈して洗い流す。
- イ 空容器にできるだけ回収し、そのあとは食塩水を用いて塩化物とし、多量の水で洗い流す。
- ウ 漏えいした液が多量の場合、土砂等でその流れを止め、液が拡がらないようにして蒸発させる。
- エ 付近の着火源となるものは速やかに取り除く。漏えいした液は、活性白土、砂、おが屑等でその流れを止め、過マンガン酸カリウム水溶液（5%）又はさらし粉で十分に処理する。
- オ 飛散したものは、空容器にできるだけ回収し、そのあとに水酸化ナトリウム、ソーダ灰等の水溶液を散布してアルカリ性（pH11以上）とし、さらに次亜塩素酸ナトリウム、さらし粉等の酸化剤の水溶液で酸化処理を行い、多量の水を用いて洗い流す。
- カ 飛散したものは、乾燥しないように適量の水を散布して空容器にできるだけ回収し、そのあとを多量の水を用いて洗い流す。

【第3問】 次の①及び②に示す薬物を含有する製剤について、それらが劇物の指定から除外される濃度として最も適当なものをア～エから一つ選び、その記号を解答欄に記入しなさい。

① アクリル酸

ア 1%以下 イ 8%以下 ウ 10%以下 エ 90%以下

② モネンシン

ア 1%以下 イ 8%以下 ウ 10%以下 エ 90%以下

【第4問】 次の①～⑥に示す薬物について、それらの貯蔵方法として最も適当なものを下欄のア～カから一つ選び、その記号を解答欄に記入しなさい。

- | | | |
|-----------|----------|----------|
| ① 水酸化カリウム | ② シアン化水素 | ③ クロロホルム |
| ④ ナトリウム | ⑤ 四塩化炭素 | ⑥ クロロプレン |

《下欄》

- ア 少量ならば褐色ガラス瓶を用い、多量ならば銅製シリンダーを用いる。日光及び加熱を避け、風通しのよい冷所におく。
- イ 二酸化炭素と水を強く吸着するため、密栓保存する。
- ウ 亜鉛又は錫^{すず}メッキをした鋼鉄製容器で保管し、高温に接しない場所に貯蔵する。
- エ 空気中にそのまま保存することはできないので、通常、石油中に保存する。
- オ 冷暗所に貯える。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する。
- カ 重合防止剤（フェノチアジンなど）を加えて窒素置換し、遮光して冷所に貯蔵する。

共 通

受験番号

平成29年度毒物劇物取扱者試験解答用紙
【基礎化学】

【第1問】

④

【第2問】

(ア)	①	(イ)	⑤	(ウ)	⑦	(エ)	④	(オ)	⑧
-----	---	-----	---	-----	---	-----	---	-----	---

【第3問】

(ア)	④	(イ)	②	(ウ)	③	(エ)	①
-----	---	-----	---	-----	---	-----	---

【第4問】

②

【第5問】

③

【第6問】

②

【第7問】

(ア)	②	(イ)	①	(ウ)	③	(エ)	③	(オ)	③
(カ)	④	(キ)	②	(ク)	①				

【第8問】

①

【第9問】

④

【第10問】

(ア)	①	(イ)	③	(ウ)	④	(エ)	③	(オ)	②
-----	---	-----	---	-----	---	-----	---	-----	---

【第11問】

(ア)	×	(イ)	○	(ウ)	○	(エ)	×	(オ)	○
(カ)	×	(キ)	×						

一 般

受験番号

平成29年度毒物劇物取扱者試験解答用紙
【実地】

【第1問】

①	イ	②	オ	③	エ	④	ウ	⑤	ア
---	---	---	---	---	---	---	---	---	---

【第2問】

①	ア	②	エ	③	オ	④	ウ	⑤	イ
---	---	---	---	---	---	---	---	---	---

【第3問】

①	ア	②	ウ	③	イ	④	エ	⑤	オ
---	---	---	---	---	---	---	---	---	---

【第4問】

①	エ	②	ウ	③	イ	④	オ	⑤	ア
---	---	---	---	---	---	---	---	---	---

共 通

受験番号

平成29年度毒物劇物取扱者試験解答用紙
【法規】

【第1問】

(ア)	②	(イ)	④	(ウ)	①	(エ)	④	(オ)	③
(カ)	④	(キ)	④						

【第2問】

⑤

【第3問】

③

【第4問】

①

【第5問】

②

【第6問】

①	○	②	×	③	○	④	○	⑤	×
---	---	---	---	---	---	---	---	---	---

【第7問】

①	○	②	○	③	○	④	○	⑤	×
⑥	○	⑦	×	⑧	○	⑨	×	⑩	×
⑪	○	⑫	×	⑬	○				

一 般

受験番号

平成29年度毒物劇物取扱者試験解答用紙
【性質・貯蔵・取扱】

【第1問】

①	ウ	②	ア	③	オ	④	イ	⑤	エ
⑥	カ								

【第2問】

①	ア	②	ウ	③	エ	④	イ	⑤	カ
⑥	オ								

【第3問】

①	ウ	②	イ
---	---	---	---

【第4問】

①	イ	②	ア	③	オ	④	エ	⑤	ウ
⑥	カ								