

# 令和6年度毒物劇物取扱者試験問題

実施日：令和6年10月1日（火）

試験時間：13:00～15:00

試験種別：農業用品目

内 容：

- 毒物および劇物に関する法規(30問)
- 毒物および劇物の性質および貯蔵その他取扱方法(20問)
- 基礎化学(30問)
- 実地試験【毒物および劇物の識別および取扱方法】(10問)

◎問題用紙は、指示があるまで開かないでください。

## 【注意事項】

- 1 試験時間中は発言してはいけません。質問など用があるときは、だまって手を挙げて試験監督者の指示に従ってください。ただし、質問は、誤字・脱字などの印刷に関するものに限り、内容に関するものはお答えいたしません。
- 2 携帯電話やスマートウォッチなどの通信機器は、必ず電源を切っておいてください。
- 3 カンニングなどの不正行為は絶対にしないでください。万一、発見した場合は、失格者として退場していただきます。
- 4 受験票は机に貼ってある受験番号の横に置いてください。
- 5 受験票、筆記用具、時計（通信機能付きのものは使用不可）以外のものは机の上に置かないでください。
- 6 試験開始および試験終了は試験監督者が行いますから、合図の後、始めてください。
- 7 試験が始まったら、解答用紙に受験番号および受験者氏名を忘れずに記入してください。
- 8 試験問題は、合計26ページです。試験開始後、落丁がないことを確認してください。
- 9 各問題の正しい答えは一つしかないので、最も適当だと思われる答えを一つ選び、解答用紙に記入してください。
- 10 答えは丁寧に、はっきりと記載してください。また、答えを修正する場合は、必ずあとが残らないよう消しゴムで完全に消してください。答えが判別できない場合は、不正解となるので注意してください。
- 11 問題用紙は、試験終了後、持ち帰ることができます。
- 12 試験問題において、毒物または劇物の性状についての設問がある場合は、特に断りのない限り、常温常圧下での状況とします。

## 毒物および劇物に関する法規

### 問1～問4

次の記述は、毒物及び劇物取締法の条文の一部である。( )の中に入れるべき字句として、正しいものはどれか。

#### 第1条

この法律は、毒物及び劇物について、(問1 **保健衛生**) 上の見地から必要な(問2 **取締**)を行うことを目的とする。**第4条**

3 製造業又は輸入業の登録は、(問3 **五年**)ごとに、販売業の登録は、(問4 **六年**)ごとに、更新を受けなければ、その効力を失う。

問1	1	環境衛生	2	公衆衛生	3	食品衛生	4	<b>保健衛生</b>
問2	1	監督	2	教育	3	指導	4	<b>取締</b>
問3	1	四年	2	<b>五年</b>	3	六年	4	七年
問4	1	四年	2	五年	3	<b>六年</b>	4	七年

### 問5～問8

次の記述について、必要となる毒物または劇物の営業の登録として正しいものを【下欄】から選びなさい。

- 問5 自社製品の原料として、全量自家消費するため、国外の製造所から毒物または劇物を輸入する。**4**
- 問6 毒物劇物営業者である系列企業に毒物または劇物を販売する目的で、国外の製造所から毒物または劇物を輸入する。**2**
- 問7 他社が製造した毒物または劇物を仕入れ、市場に流通させやすいサイズの容器に小分けする。**1**
- 問8 毒物または劇物を直接取り扱わず、伝票操作のみで、毒物または劇物を販売する。**3**

#### 【下欄】

- |   |           |
|---|-----------|
| 1 | 製造業       |
| 2 | 輸入業       |
| 3 | 販売業       |
| 4 | いずれの登録も不要 |

## 毒物および劇物に関する法規

### 問9

毒物及び劇物取締法 [第8条](#) 第2項で規定されている、毒物劇物取扱責任者となることができない者の記述として、正しいものの組み合わせはどれか。

- a 二十歳以下の者 **誤**
- b 心身の障害により毒物劇物取扱責任者の業務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 **正**
- c 麻薬、大麻、覚せい剤又はアルコールの中毒者 **誤**
- d 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った日から起算して三年を経過していない者 **正**

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

### 問10

[毒物劇物取扱責任者](#)に関する記述の正誤について、正しい組み合わせはどれか。

- a 医師、獣医師または薬剤師であれば毒物劇物取扱責任者になることができる。 **誤**
- b 毒物劇物取扱者試験に合格した者は、合格日から毒物劇物取扱責任者となるため、[都道府県知事に届け出る必要はない](#) (ある)。 **誤**
- c 福井市、[越前市および敦賀市で営業所を営む販売業者](#)は、いずれかひとつの営業所に毒物劇物取扱責任者を置けば、その者に他の営業所の毒物劇物取扱責任者を兼務させることができる (できない)。 **誤**
- d 同一の営業所で輸入業と販売業を営む場合は、[毒物劇物取扱責任者は一人置くだけでよい](#)。 **正**

	a	b	c	d
1	正	正	正	正
2	正	誤	誤	誤
3	誤	正	正	誤
4	誤	誤	正	誤
5	誤	誤	誤	正

## 毒物および劇物に関する法規

### 問11

毒物または劇物の製造業者または輸入業者が、毒物及び劇物取締法第9条の規定に基づき、あらかじめ、登録の変更を受ける必要がある事項について、正しいものはどれか。

- 1 製造業者にあつては製造所、輸入業者にあつては営業所の名称を変更するとき誤
- 2 毒物劇物取扱責任者を変更するとき誤
- 3 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、または輸入しようとするとき正

第九条 毒物又は劇物の製造業者又は輸入業者は、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、又は輸入しようとするときは、あらかじめ、第六条第二号に掲げる事項につき登録の変更を受けなければならない。

- 4 登録を受けた毒物又は劇物の製造設備または貯蔵設備を追加しようとするとき誤
- 5 登録を受けた毒物又は劇物の製造または輸入をやめるとき誤

### 問12

毒物劇物営業者が毒物及び劇物取締法第14条および第15条の規定に基づき行う、毒物劇物の譲渡に関する記述の正誤について、正しい組み合わせはどれか。

- a 十六歳の高校生が、親に代わって劇物の購入に来たため、販売した。誤
- b 常時取引関係にない者に劇物を販売する際に、身分証明書を確認せずに販売した。誤
- c 毒物または劇物の譲渡手続に係る書面に譲受人の押印がなかったが、後日押印することを約束させた上で、劇物を販売した。誤
- d 毒物または劇物の譲渡手続に係る書面のうち、販売の日から五年間の保存が満了した書面を廃棄した。正

	a	b	c	d
1	正	誤	正	誤
2	誤	誤	誤	正
3	誤	正	正	誤
4	正	誤	誤	正
5	誤	誤	正	正

## 毒物および劇物に関する法規

### 問13～問15

次の記述は、毒物及び劇物取締法第12条第1項の条文である。( )の中に入れるべき字句として、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、毒物又は劇物の容器及び被包に、「(問13)」の文字及び毒物については(問14)をもつて「毒物」の文字、劇物については(問15)をもつて「劇物」の文字を表示しなければならない。

- 問13 1 医薬品外 2 医薬部外 3 医薬用外 4 医療用外  
問14 1 白地に赤色 2 赤地に白色 3 白地に黒色 4 黒地に白色  
問15 1 白地に赤色 2 赤地に白色 3 白地に黒色 4 黒地に白色

### 問16～問20

次の記述は、毒物及び劇物取締法第17条の条文である。( )の中に入れるべき字句として、正しいものはどれか。

#### 第17条

- 1 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又は第11条第2項の政令で定める物が(問16 飛散)し、漏れ、流れ出し、染み出し、又は地下に染みこんだ場合において、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、(問17 直ちに)、その旨を(問18 保健所)、警察署又は消防機関に届け出るとともに、保健衛生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。
- 2 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、(問19 直ちに)、その旨を(問20 警察署)に届け出なければならない。

- 問16 1 引火 2 発火 3 爆発 4 飛散  
問17 1 直ちに 2 24時間以内に 3 48時間以内に 4 72時間以内に  
問18 1 労働基準監督署 2 福祉事務所 3 保健所 4 裁判所  
問19 1 直ちに 2 24時間以内に 3 48時間以内に 4 72時間以内に  
問20 1 労働基準監督署 2 警察署 3 保健所 4 消防機関

## 毒物および劇物に関する法規

### 問21

次の記述のうち、[毒物及び劇物取締法施行規則](#)で定められている事項として、毒物または劇物の製造業者が、その製造した塩化水素を含有する製剤たる劇物（住宅用の洗浄剤で液体状のものに限る。）を販売するとき、その容器および被包に表示しなければならないものの組み合わせはどれか。

- a 小児の手の届かないところに保管しなければならない旨
- b 使用の際、十分に換気しなければならない旨
- c 使用の際、手足や皮膚、特に眼にかからないように注意しなければならない旨
- d 眼に入った場合は、直ちに流水でよく洗い、医師の診断を受けるべき旨
- e 居間等人が常時居住する室内では使用してはならない旨

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

### 問22

次の特定毒物について、[毒物及び劇物取締法施行令](#)で定められている用途および着色の基準として、正しいものの組み合わせはどれか。

	特定毒物	用途	着色の基準
a	モノフルオール酢酸の塩類を含有する製剤	かんきつ類、りんご、なし、桃又はかきの害虫の防除	深紅色
b	<a href="#">モノフルオール酢酸</a> の塩類を含有する製剤	野ねずみの駆除	深紅色
c	モノフルオール酢酸アミドを含有する製剤	食用に供されることがない観賞用植物若しくはその球根の害虫の防除	青色
d	<a href="#">モノフルオール酢酸</a> アミドを含有する製剤	かんきつ類、りんご、なし、桃又はかきの害虫の防除	青色
e	モノフルオール酢酸アミドを含有する製剤	食用に供されることがない観賞用植物若しくはその球根の害虫の防除	紅色

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

## 毒物および劇物に関する法規

### 問23

次の記述のうち、燻化アルミニウムとその分解促進剤とを含有する製剤を使用してコンテナ内のねずみ、昆虫等を駆除するための燻蒸作業を行う場合に、当該製剤の使用方法として正しい組み合わせはどれか。

- a 燻蒸作業は、都道府県知事が指定した場所で行うこと **正**
- b 燻蒸中は、当該コンテナのとびら、通風口等を閉鎖すること **正**
- c 燻蒸中及び燻化水素が当該コンテナから逸散し終わるまでの間、当該コンテナのとびら及びその附近の見やすい場所に、当該コンテナに近寄ることが著しく危険である旨を表示すること **正**
- d 燻蒸中及び燻化水素が当該コンテナから逸散し終わるまでの間、当該コンテナを移動させてはならないこと **正**

	a	b	c	d
1	正	正	正	正
2	正	正	誤	誤
3	誤	正	正	誤
4	誤	誤	正	正
5	誤	誤	誤	正

### 問24

次の記述のうち、毒物及び劇物取締法第11条に規定され、毒物劇物営業者および特定毒物研究者が行わなければならない毒物および劇物の取扱いとして、誤っているものはどれか。

- 1 毒物または劇物が盗難されないよう、専用の堅固な鍵付き設備に保管した。 **正**
- 2 毒物または劇物の保管設備は、一般の人が容易に立ち入ることのできない部屋に設置した。 **正**
- 3 毒物または劇物を取扱う営業所は不浸透性・耐薬品性の材質で造り、側溝を設け施設外への流出防止できる構造とした。 **正**
- 4 毒物または劇物を飲料水が入っていたペットボトルに小分けして保管した。 **誤**

## 毒物および劇物に関する法規

問25～27

次の毒物または劇物を1回につき 5000kg以上運搬する車両に備えなければならない保護具として、毒物及び劇物取締法施行規則に定められているものを【下欄】から選びなさい。

- 問25      <sup>りん</sup>黄燐 **1**  
問26      四アルキル鉛を含有する製剤 **2**  
問27      塩素 **4**

【下欄】

- |   |  |
|---|--|
| 1 | 保護手袋、保護長ぐつ、保護衣、酸性ガス用防毒マスク <b>黄燐</b>  |
| 2 | 保護手袋（白色のものに限る。）、保護長ぐつ（白色のものに限る。）、保護衣（白色のものに限る。）、有機ガス用防毒マスク<br><b>四アルキル鉛を含有する製剤</b> |
| 3 | 保護手袋、保護長ぐつ、保護衣、有機ガス用防毒マスク  |
| 4 | 保護手袋、保護長ぐつ、保護衣、普通ガス用防毒マスク <b>塩素</b>  |
| 5 | 保護手袋、保護長ぐつ、保護衣、保護眼鏡  |

問28

毒物または劇物を 1回につき5000kg運搬する車両に備える保護具に関する記述の正誤について、正しい組み合わせはどれか。

- a 防毒マスクは、空気呼吸器または酸素呼吸器で代替させることができる。  
**正**
- b 防毒マスクは、隔離式全面形のものに、空気呼吸器または酸素呼吸器は、全面形のものに限る。**正**
- c 保護眼鏡は、視力矯正の機能を持った眼鏡で代替させることができる。  
**誤**
- d 保護手袋、保護長ぐつおよび保護衣は、対象とする毒物または劇物に対して不浸透性のものに限る。**正**

	a	b	c	d
1	誤	正	正	正
2	正	誤	正	正
<b>3</b>	<b>正</b>	<b>正</b>	<b>誤</b>	<b>正</b>
4	正	正	正	誤
5	誤	誤	誤	誤

## 毒物および劇物に関する法規

### 問29

毒物劇物監視員に関する記述の正誤について、正しい組み合わせはどれか。

- a 都道府県知事が、薬事監視員のうちからあらかじめ指定した者をいう。  
**正**
- b 毒物劇物製造業者の製造所に立ち入りし、試験のため必要な最小限度の分量に限り、劇物を収去できる。**正**
- c 身分を示す証票を携帯しているが、関係者に提示する義務はない。  
**誤**
- d 犯罪捜査が認められている。**誤**

	a	b	c	d
1	正	正	誤	正
<b>2</b>	<b>正</b>	<b>正</b>	<b>誤</b>	<b>誤</b>
3	正	誤	正	誤
4	誤	誤	正	正
5	誤	正	正	誤

### 問30

毒物及び劇物指定令に「          」内のように規定されている場合の記述の正誤について、正しい組み合わせはどれか。

- a 「A」と規定されている場合は、Aの原体および製剤が毒物または劇物に該当する。**誤**
- b 「Bを含有する製剤」と規定されている場合は、Bの製剤が毒物または劇物に該当する。**正**
- c 「C及びその塩類」と規定されている場合は、Cの酸化物は毒物または劇物に該当する。**誤**
- d 「D化合物及びこれを含有する製剤」と規定されている場合は、Dと他の一種類以上の原子とが互いに化学結合することによって生じ、一定組成を持ち、各成分の性質がそのまま現れていないような物質は毒物または劇物に該当する。**正**

	a	b	c	d
1	正	正	正	正
2	正	誤	正	正
3	正	正	誤	誤
<b>4</b>	<b>誤</b>	<b>正</b>	<b>誤</b>	<b>正</b>
5	誤	誤	正	誤

## 毒物および劇物に関する法規

## 毒物および劇物の性質および貯蔵その他取扱方法（農業用品目）

### 問31～問35

次の物質を含有する製剤について、毒物および劇物に該当しなくなる濃度を【下欄】からそれぞれ1つ選びなさい。ただし、同じ番号を繰り返し選んでもよい。**正式名で出題されると困る**

問31 2-ヒドロキシ-4-メチルチオ酪酸**1**

問32 ニコチン**6**

問33 5-ジメチルアミノ-1, 2, 3-トリチアン**3**（チオシクラム）

問34 1, 3-ジカルバモイルチオ-2-(N, N-ジメチルアミノ)-プロパン**2**（カルタップ）

問35 2, 4, 6, 8-テトラメチル-1, 3, 5, 7-テトラオキソカン（別名メタアルデヒド）**5**

#### 【下欄】

1	0.5%以下	2	2%以下	3	3%以下
4	5%以下	5	10%以下	6	規定なし

### 問36～問40

次の物質の用途として最も適当なものを【下欄】からそれぞれ1つ選びなさい。

問36 クロルピクリン**4**

問37 塩化亜鉛**3**

問38 エチルパラニトロフェニルチオノベンゼンホスホネイト（別名：EPN）**1**

問39 ジニトロメチルヘプチルフェニルクロトナート（別名：ジノカップ）**5**

問40 L-2-アミノ-4-[(ヒドロキシ)(メチル)ホスフィノイル]ブチリル-L-アラニル-L-アラニン**2**（ビアラホス）

#### 【下欄】

1	殺虫剤 <b>EPN</b>
2	除草剤 <b>ビアラホス</b>
3	脱水剤、木材防腐剤 <b>塩化亜鉛</b>
4	土壌燻蒸剤 <b>クロルピクリン</b>
5	バラ、たばこ等のウドンコ病の殺菌 <b>ジノカップ</b>

## 毒物および劇物の性質および貯蔵その他取扱方法（農業用品目）

### 問41～問43

厚生労働省が毒物および劇物の運搬事故時における応急措置の方法を品目ごとに具体的に定めた「毒物及び劇物の運搬事故時における応急措置に関する基準」に基づき、次の物質が漏えいした際の措置として最も適切なものを【下欄】からそれぞれ1つ選びなさい。

なお、作業にあたっては、風下の人を退避させる、漏えいした場所の周囲にはロープを張るなどして人の立入を禁止する、作業の際には必ず保護具を着用し、風下で作業をしない、などの基本的な対応を行っているものとする。

問41 沃化メチル<sup>よう</sup>2

問42 ジメチル-2， 2-ジクロロビニルホスフェイト（別名DDVP）3

問43 シアン化水素1

#### 【下欄】

- 1 漏えいした容器等を多量の水酸化ナトリウム水溶液（20w/v%以上）に容器ごと投入してガスを吸収させ、さらに酸化剤（次亜塩素酸ナトリウム、さらし粉等）の水溶液で酸化処理を行い、多量の水を用いて洗い流す。シアン化水素
- 2 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、空容器にできるだけ回収し、そのあとを多量の水で洗い流す。この場合、濃厚な廃液が河川等に排出されないように注意する。  
沃化メチル
- 3 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、安全な場所に導き空容器にできるだけ回収し、そのあとを消石灰等の水溶液を用いて処理したあと、多量の水を用いて洗い流す。洗い流す際には中性洗剤等の分散剤を使用して洗い流す。この場合、濃厚な廃液が河川等に排出されないように注意する。DDVP

## 毒物および劇物の性質および貯蔵その他取扱方法（農業用品目）

### 問44

S-メチル-N-[(メチルカルバモイル)-オキシ]-チオアセトイミデート（別名：メトミル）による中毒の治療に使用する解毒剤として最も適切なものはどれか。

- 1 硫酸アトロピン
- 2 グルコン酸カルシウム
- 3 メチレンブルー
- 4 ジメルカプロール（BAL）
- 5 2-ピリジルアルドキシムメチオダイド（2-PAM）

### 問45～問47

次の物質の廃棄方法として最も適切なものを【下欄】からそれぞれ1つ選びなさい。なお、廃棄方法は厚生労働省で定める「毒物及び劇物の廃棄の方法に関する基準」によるものとする。

問45 ジ（2-クロルイソプロピル）エーテル<sup>3</sup>

問46 酢酸銅（Ⅱ）<sup>1</sup>

問47 ニリン酸亜鉛<sup>2</sup>

#### 【下欄】

- 1 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。酢酸銅（Ⅱ）
- 2 セメントを用いて固化し、埋立処分する。ニリン酸亜鉛
- 3 木粉（おが屑）等に吸収させてアフターバーナーおよびスクラバーを具備した焼却炉で焼却する。ジ（2-クロルイソプロピル）エーテル

## 毒物および劇物の性質および貯蔵その他取扱方法（農業用品目）

問48～問50

次の物質の代表的な毒性について、最も適当なものを【下欄】からそれぞれ1つ選びなさい。

問48 アンモニア水<sup>1</sup>

問49 ジメチルジチオホスホリルフェニル酢酸エチル  
（別名：フェントエート）<sup>2</sup>

問50 硫酸タリウム<sup>3</sup>

### 【下欄】

- 1 アルカリ性で、強い局所刺激作用を示す。内服によって口腔、胸腹部痛、嘔吐、強い咳、虚脱を発する。また、腐食作用によって直接細胞を損傷し、気道刺激症状、肺浮腫、肺炎を招く。  
**アンモニア水**
- 2 コリンエステラーゼ阻害作用により、副交感神経および中枢神経系が過度の刺激状態になり、縮瞳、消化器症状、皮膚、粘膜からの分泌亢進、筋繊維性痙攣、呼吸麻痺等の症状を呈する。  
**フェントエート**
- 3 痙攣、嘔吐、振戦、痙攣、麻痺等の症状に伴い、しだいに呼吸困難となり、虚脱症状となる。**硫酸タリウム**

## 基礎化学

問51から問80までの各問における原子量については次のとおりとする。 H = 1、C = 12、N = 14、O = 16、Na = 23、Al = 27、S = 32、Cl = 35.5、Ca = 40

### 問51

次の原子に関する記述のうち、誤っているものはどれか。

- 1 原子内の陽子の数と中性子の数の和を質量数という。
- 2 **中性子はすべての原子の原子核に含まれる。**
- 3 原子番号が等しく質量数が異なる核種を互いに同位体という。
- 4 原子には天然に同位体が存在しないものもある。
- 5 原子の構成を $\overset{A}{\text{B}}$ と表したとき、Bは陽子の数である。

### 問52

次の記述について ( ) の中に入れるべき字句として、適切な組み合わせはどれか。

- 一般に、非金属元素の原子同士は、互いの電子を共有しあって結びつく。このような結合を ( a **共有** ) 結合という。
- 固体の金属では原子は自由電子によって結びつき ( b **金属** ) 結合を形成している。
- 一方の原子から供与された非共有電子対を共有して生じる結合を ( c **配位** ) 結合という。

	a	b	c
1	共有	金属	イオン
2	<b>共有</b>	<b>金属</b>	<b>配位</b>
3	イオン	金属	共有
4	イオン	配位	共有
5	配位	イオン	金属

### 問53

次のうち、最外殻電子の数が同じでない原子またはイオンの組み合わせはどれか。

**電子数**

- 1 H (1) と Li (3)    2 He (2) と Ne (10)    3 O (8) と S (16)  
 4 (18) K<sup>+</sup> と Ar (18)    5 (8) F<sup>-</sup> と (10) Na<sup>+</sup>

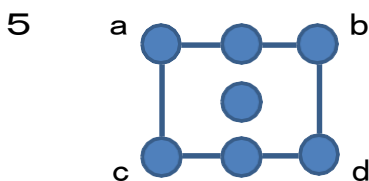
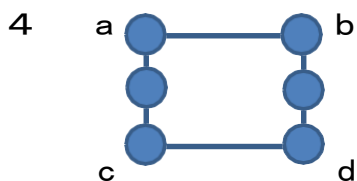
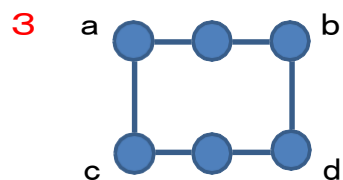
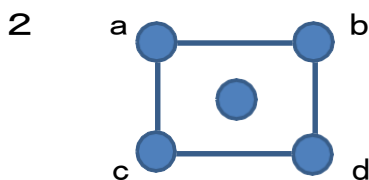
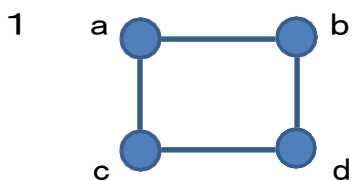
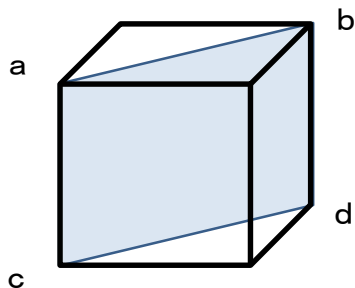
**電子は順番にK核に2個、L核8個、M核8個がはいることになる**

## 基礎化学

### 問54

図は面心立方格子の金属結晶の単位格子を示している。この単位格子の頂点 a、b、c、d を含む面に存在する原子の配置として、適切なものはどれか。

なお、選択肢の ● は原子を表すものとする。



### 問55

酸素  $0.32\text{ g}$  を、 $27^\circ\text{C}$  で  $500\text{ mL}$  の容器に入れた。この容器の圧力として、最も適当なものは次のうちどれか。

なお、気体定数は  $8.3 \times 10^3 \text{ Pa} \cdot \text{L} / (\text{K} \cdot \text{mol})$  とする。

$$0.32 / 32 = 0.01 \text{ mol} \quad P \times 0.5 = 0.01 \times 8.3 \times 1000 \times 10^3 \times 300$$

$$P = 49.8 \times 1000 = 4.98 \times 10000$$

1  $5.0 \times 10^4$

2  $1.0 \times 10^5$

3  $5.0 \times 10^5$

4  $7.0 \times 10^5$

5  $1.0 \times 10^6$

## 基礎化学

### 問56

1.  $0 \times 1000$ 個存在する  $Cs^{134}$  が、14年後に存在する数として、最も適当なものはどれか。なお、 $Cs^{134}$  の半減期は2.0年とする。

- 1 4個    2 8個    3 16個    4 31個    5 62個

$$N = 1000 \times (1/2)^{(14/2)} \text{ 乗} = 1000 \times (1/2)^7 \text{ 乗} \\ = 1000 / 128 = 7.8$$

### 問57

$A + B \rightarrow C$  で表される反応の速度に関する記述について ( ) の中に入れるべき字句として、適切な組み合わせはどれか。

なお、反応速度式は  $v = k[A][B]$  で表されるものとする。

Aの濃度を大きくすると、単位当たりの粒子の衝突回数が増加するため、反応の速度は ( a **大き** ) くなる。温度が高くなると、( b **遷移** ) 状態になりうる粒子の数が増加するため、反応の速度は ( c **大き** ) くなる。反応の速度を変化させる物質を触媒といい、触媒自身は反応の進行に伴い ( d **変化しない** ) 。

	a	b	c	d
1	大き	遷移	大き	増加する
2	大き	平衡	小さ	変化しない
<b>3</b>	<b>大き</b>	<b>遷移</b>	<b>大き</b>	<b>変化しない</b>
4	小さ	遷移	小さ	増加する
5	小さ	平衡	大き	変化しない

### 問58

$0^\circ C$  の氷  $180 g$  をすべて  $100^\circ C$  の水蒸気にするのに必要な熱量として、最も適当なものはどれか。この操作は  $1.013 \text{ hPa}$  で行い、水の比熱を  $4.2 \text{ J/(g K)}$ 、融解熱を  $6.0 \text{ kJ/mol}$ 、蒸発熱を  $41 \text{ kJ/mol}$  とする。

$$H_2O \quad 18 g \quad 180 / 18 = 10 \text{ mol} \quad 6.0 \times 10 = 60 \text{ kJ} \\ 180 \times 4.2 \times 100 = 75.6 \text{ kJ} \quad 10 \text{ mol} \times 41 = 410 \text{ kJ} \\ 60 + 75.6 + 410 = 545.6 \text{ kJ} \\ 1 \quad 505 \text{ kJ} \quad 2 \quad 545 \text{ kJ} \quad 3 \quad 606 \text{ kJ} \\ 4 \quad 645 \text{ kJ} \quad 5 \quad 707 \text{ kJ}$$

## 基礎化学

### 問59

次の元素のうち、貴ガス（希ガス）はどれか。

1 A g   2 A l   3 A r   4 A s   5 A u

### 問60

次の元素のうち、イオン化傾向が最も大きい金属はどれか。

K > Ca > Na > Mg > Al > Zn > Fe > Ni > Sn > Pb > H > Cu > Hg > Ag > Pt > Au

1 F e   2 P t   3 N a   4 N i   5 N e

## 基礎化学

### 問61

次のうち、3.0 molのH<sub>2</sub>Oの質量と、含まれる水素原子の数として、最も適当な組み合わせはどれか。  
 $18 \times 3 = 54$  3.0 molのH<sub>2</sub>OのH<sub>2</sub>は6 molなので  
 $6 \times 6 \times 10^{23} = 3.6 \times 10^{24}$

	水の質量	水素原子の数
1	48 g	$1.8 \times 10^{24}$
2	48 g	$3.6 \times 10^{24}$
3	54 g	$1.8 \times 10^{24}$
4	54 g	$3.6 \times 10^{24}$
5	54 g	$1.8 \times 10^{25}$

### 問62

次の記述について、( )の中に入れるべき字句として、適切な組み合わせはどれか。

分子式C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>Oで示される化合物にはアルデヒドである ( a ) と、ケトンである ( b ) がある。( a ) を酸化して得られるカルボン酸は ( c ) である。

	a	b	c
1	アセトアルデヒド	アセトン	プロピオン酸
2	アセトアルデヒド	2-ブタノン	酢酸
3	アセトアルデヒド	アセトン	酢酸
4	プロピオンアルデヒド	2-ブタノン	酢酸
5	プロピオンアルデヒド	アセトン	プロピオン酸

## 基礎化学

### 問63

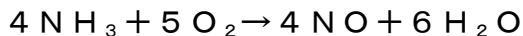
以下の記述について、( )の中に入れるべき字句として、適切な組み合わせはどれか。

多数の ( a ) [—CO—NH—] によって連なった高分子化合物を ( b ) という。( b ) には ( c ) とアジピン酸との縮合重合で合成されるナイロン66がある。

	a	b	c
1	アミド結合	ポリアミド	ヘキサメチレンジアミン
2	アミド結合	ポリエステル	エチレングリコール
3	アミド結合	ポリアミド	エチレングリコール
4	エステル結合	ポリエステル	ヘキサメチレンジアミン
5	エステル結合	ポリアミド	エチレングリコール

### 問64

次の化学反応式における反応前後の窒素の酸化数について、適切な組み合わせはどれか。



	反応前	反応後
1	-3	+4
2	-3	+2
3	0	+2
4	0	-4
5	+3	-8

### 問65

酢酸水溶液中では、次式のような電離平衡が成立している。



電離定数  $K_a$  を  $2.8 \times 10^{-5} \text{ mol/L}$  として、 $7.0 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$  の酢酸水溶液中の酢酸の電離度  $\alpha$  として、最も適当なものはどれか。

$$K_a = \text{初濃度} \times \alpha \times \alpha \quad 2.8 \times 10^{-5} = 7 \times 10^{-2} \times \alpha \times \alpha$$

$$\alpha = 2.0 \times 10^{-2}$$

1  $1.0 \times 10^{-2}$       2.  **$2.0 \times 10^{-2}$**       3  $3.0 \times 10^{-2}$

4  $4.0 \times 10^{-2}$       5  $5.0 \times 10^{-2}$

## 基礎化学

### 問66

次の各分子について、三重結合を含む分子を一つ選びなさい。

- 1 塩素  $\text{Cl}_2$       2 シアン化水素  $\text{HCN}$       3 二硫化炭素  $\text{CS}_2$   
 4 エチレン  $\text{C}_2\text{H}_4$       5 エタン  $\text{C}_2\text{H}_6$

### 問67

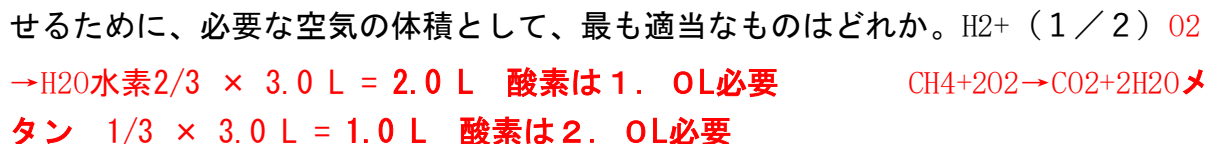
次の記述のうち、有機化合物の構造に関する記述として、誤りを含むものはどれか。

- 1 炭素原子間の長さは、エタン、エチレン、アセチレンの順に短くなる
- 2 エタンの炭素原子間の結合は、その結合を軸として回転できる。
- 3 エチレンの炭素原子間の結合は、その結合を軸として回転することはできない。
- 4 アセチレンは、すべての原子が同一直線状にある。
- 5 シクロヘキサンでは、すべての原子が同一平面上にある。

シクロヘキサン ( $\text{C}_6\text{H}_{12}$ ) は、六員環の飽和炭化水素で、構造は六角形ですが、すべての炭素原子が同一平面上には存在しない。

### 問68

水素とメタンの物質量の比が 2 : 1 の混合気体が 3.0 L ある。これを完全燃焼させるために、必要な空気の体積として、最も適当なものはどれか。



$1 + 2 = 3 \text{ L}$  酸素は空気中には 21% なので  $3 / 0.21 = 14.2$

- 1 2.0 L    2 4.0 L    3 12 L    4 15 L    5 23 L

### 問69

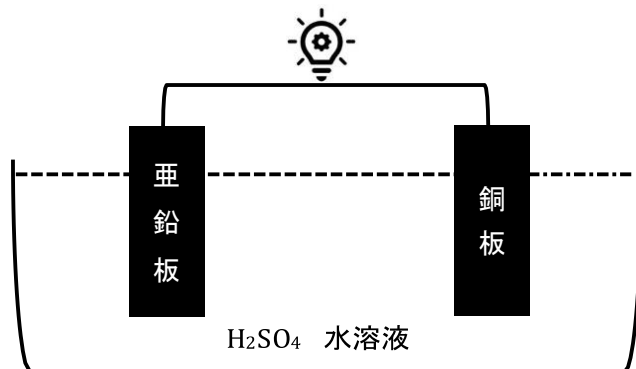
アンモニア水を塩酸で中和滴定する。滴定の終点（中和点）での溶液の pH と滴定で使用する指示薬について、適切な組み合わせはどれか。

	中和点での pH	指示薬
1	7 より小さい	フェノールフタレイン
2	7 より小さい	メチルオレンジ
3	7 より大きい	フェノールフタレイン
4	7 より大きい	メチルオレンジ

## 基礎化学

### 問70

図で示すボルタ電池について、豆電球が点灯しているとき、この電池で酸化される物質、還元される物質および正極で発生する気体として、適切な組み合わせはどれか。



	酸化される物質	還元される物質	正極で発生する気体
1	亜鉛	銅	酸素
2	亜鉛	水素イオン	水素
3	亜鉛	水素イオン	酸素
4	銅	亜鉛	酸素
5	銅	亜鉛	水素

### 問71

次の記述のうち、( )の中に入れるべき字句として、適切な組み合わせはどれか。

一定物質量の気体の体積は、圧力に ( a )、絶対温度に ( b ) する。これを ( c ) の法則とよぶ。

	a	b	c
1	比例	比例	アボガドロ
2	比例	反比例	ボイル・シャルル
3	反比例	反比例	アボガドロ
4	反比例	比例	ボイル・シャルル
5	反比例	反比例	ボイル・シャルル

## 基礎化学

### 問72

炎色反応に関する記述について、正しいものの組み合わせはどれか。

a アルカリ金属の元素であるLi、Na、Kはそれぞれ特有の炎色反応を示す。

正

b アルカリ土類金属の元素は、全て黄緑色の炎色反応を示す。誤

c 銅は赤色（緑）の炎色反応を示す。誤

d 炎色反応は花火の発色に利用される。正

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

### 問73

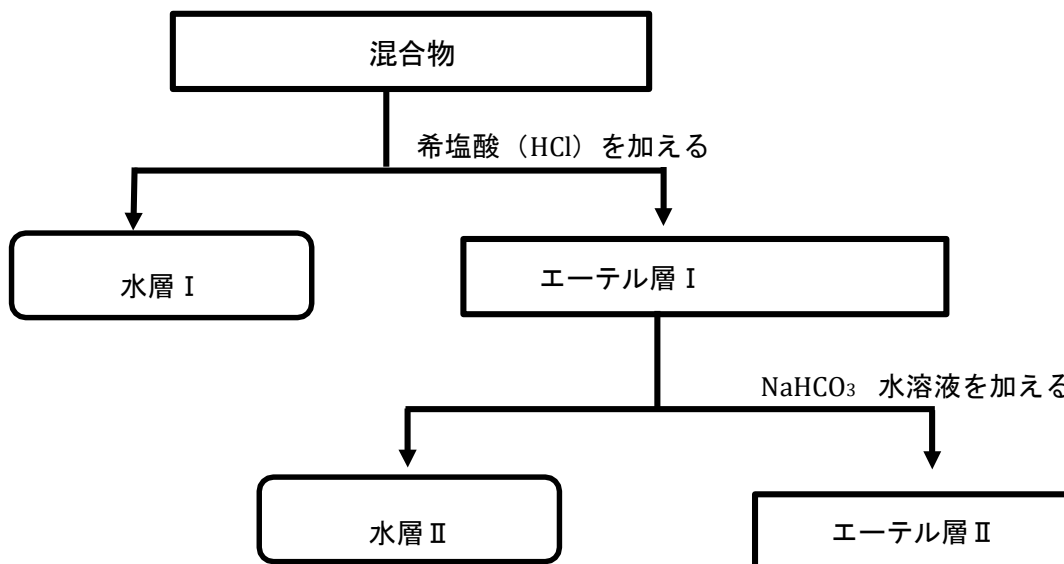
1本のホールピペットで2回ずつ共洗いをしながら、物質Xの濃度が異なる水溶液A（0.1mol/L）、水溶液B（0.2mol/L）、水溶液C（1.0mol/L）を順番に一定体積ずつはかりとっていきたい。物質Xの量について、誤差をより少なくはかり取ることができる順番として、適切なものは次のうちどれか。

	1回目	2回目	3回目
1	A	B	C
2	A	C	B
3	B	A	C
4	C	A	B
5	C	B	A

## 基礎化学

### 問74

次の図はアニリン、サリチル酸およびニトロベンゼンの混合物を含むエーテル溶液から、各化合物を分離する手順を示したものである。水層Ⅰ、水層Ⅱ、エーテル層Ⅱに含まれる化合物として、適切な組み合わせはどれか。



	水層Ⅰ	水層Ⅱ	エーテル層Ⅱ
1	アニリン	サリチル酸	ニトロベンゼン
2	アニリン	ニトロベンゼン	サリチル酸
3	サリチル酸	アニリン	ニトロベンゼン
4	サリチル酸	ニトロベンゼン	アニリン
5	ニトロベンゼン	アニリン	サリチル酸

### 問75

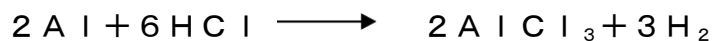
$\text{Ag}^+$  と  $\text{Cu}^{2+}$  を含む混合水溶液について、一方のイオンだけを沈殿として分離できる試薬として、適切なものはどれか。ただし試薬は多量に加えるものとする。

- 1 希塩酸    2 アンモニア水    3 水酸化ナトリウム水溶液  
 4 硫化水素 (酸性)    5 1~4の中に分離できる試薬はない

## 基礎化学

問76 問77

2. 7 gのアルミニウムを0.5 molの塩化水素を含む塩酸と反応させた。次の問いに答えなさい。なお、アルミニウムと塩化水素の反応は下記の通りであり、この反応は出発物質であるアルミニウムまたは塩化水素のどちらかが完全に消失するまで進行するものとする。



問76

反応が終了した際に、残存する出発物質、および残存する出発物質の物質量の組み合わせとして、適切なものはどれか。

	残存する出発物質	残存する出発物質の物質量
1	アルミニウム	0.1 mol
2	アルミニウム	0.2 mol
3	塩化水素	0.1 mol
4	塩化水素	0.2 mol
5	塩化水素	0.3 mol

問77

発生した水素の標準状態（0℃、1気圧）での体積として、最も適当なものはどれか。

- 1    1. 12 L    2    2. 24 L    3    3. 36 L  
4    4. 48 L    5    5. 60 L

## 基礎化学

### 問78

$\alpha$ -アミノ酸  $[R-CH(NH_2)-COOH]$  に関する以下の記述について、( ) の中に入れるべき字句として適切な組み合わせはどれか。

( a **グリシン** ) 以外の  $\alpha$ -アミノ酸には不斉炭素原子があり、( b **光学** ) 異性体 (D体、L体) が存在する。天然に存在する  $\alpha$ -アミノ酸の多くが ( c **L** ) 体である。

	a	b	c
1	<b>グリシン</b>	<b>光学</b>	<b>L</b>
2	グリシン	幾何	D
3	グルタミン	光学	D
4	グルタミン	幾何	L
5	グルタミン酸	幾何	L

### 問79

コロイド溶液に光を当てた時に強い光の筋が見える現象として最も適切なものはどれか

- 1 透析                      2 塩析                      3 ブラウン運動  
**4 チンダル現象**            5 凝析

### 問80

次の記述のうち、( ) の中に入れるべき字句として、適切な組み合わせはどれか。

スチレンと p-ジビニルベンゼンの共重合体に、スルホ基を導入したイオン交換樹脂を ( a **陽イオン** ) 交換樹脂といい、 $[-N^+(CH_3)_3OH^-]$  を導入したイオン交換樹脂を ( b **陰イオン** ) 交換樹脂という。これらを組み合わせて硝酸カリウム水溶液を接触させると、( a **陽イオン** ) 交換樹脂には ( c **カリウム** ) イオンが、( b **陰イオン** ) 交換樹脂には ( d **硝酸** ) イオンが交換され、水が得られる。

	a	b	c	d
1	<b>陽イオン</b>	<b>陰イオン</b>	<b>カリウム</b>	<b>硝酸</b>
2	陽イオン	陰イオン	硝酸	カリウム
3	陰イオン	陽イオン	カリウム	硝酸
4	陰イオン	陽イオン	硝酸	カリウム

# 基礎化学

実地試験【毒物および劇物の識別および取扱方法】（農業用品目）

問81～問85

次の物質の特徴について、正しいものの組み合わせをそれぞれ1つ選びなさい。

問81 無水硫酸銅

	色・形状	用途	その他特徴
1	褐色粉末	船底塗料	潮解性
2	灰白色粉末	乾燥剤	吸湿性
3	褐色粉末	乾燥剤	潮解性
4	灰白色粉末	船底塗料	潮解性
5	褐色粉末	船底塗料	吸湿性

問82 ジメチルフタリルイミドメチルジチオホスフェイト（ホスメット）

	色	形状	臭い
1	白色	結晶	刺激臭
2	白色	油状液体	無臭
3	白色	結晶	無臭
4	無色	油状液体	刺激臭
5	無色	結晶	無臭

問83 シアン酸ナトリウム

	色・形状	用途	その他特徴
1	白色結晶性粉末	除草剤	熱に安定
2	白色結晶性粉末	媒染剤	熱に安定
3	青色ペレット状固体	除草剤	熱に安定
4	青色ペレット状固体	媒染剤	熱に不安定
5	青色ペレット状固体	除草剤	熱に不安定

実地試験【毒物および劇物の識別および取扱方法】（農業用品目）

問84 エマメクチン安息香酸塩

	色	形状	用途
1	類白色	揮発性液体	殺虫剤
2	無色	揮発性液体	除草剤
3	類白色	結晶性粉末	除草剤
4	類白色	結晶性粉末	殺虫剤
5	無色	揮発性液体	殺虫剤

問85 メチル-N', N'-ジメチル-N-[(メチルカルバモイル)オキシ]-1-チオオキサミデート（別名：オキサミル）

	色・形状	臭い	その他特徴
1	無色液体	無臭	水に溶けやすい
2	無色液体	硫黄臭	水に溶けにくい
3	白色針状結晶	無臭	水に溶けやすい
4	白色針状結晶	硫黄臭	水に溶けにくい
5	白色針状結晶	硫黄臭	水に溶けやすい

## 実地試験【毒物および劇物の識別および取扱方法】（農業用品目）

問86～問90

次の物質の識別方法について、最も適当なものを【下欄】からそれぞれ1つ選びなさい。

- 問86 <sup>りん</sup>とその分解促進剤とを含有する製剤**2**  
問87 硫酸**4**  
問88 硫酸亜鉛**3**  
問89 塩素酸カリウム**1**  
問90 アンモニア水**5**

### 【下欄】

- 1 この物質の水溶液に酒石酸を多量に加えると、白色の結晶を生ずる。**塩素酸カリウム**
- 2 この物質から発生したガスは、5～10%硝酸銀溶液を吸着させたろ紙を黒変させる。**燐化アルミニウム**
- 3 この物質の水溶液に硫化水素を通じると、白色の沈殿を生ずる。**硫酸亜鉛**
- 4 この物質の希釈水溶液に塩化バリウムを加えると、白色の沈殿を生ずる。この沈殿は塩酸や硝酸に溶けない。**硫酸**
- 5 この物質に濃塩酸をうるおしたガラス棒を近づけると白い霧を生ずる。**アンモニア水**

