

大学受験 選択方式 **化学**(旧版)

※内容に過不足がありますが、大学受験対策の問題演習としてご活用ください。

実際の入試において、選択問題は避けては通れない必須形式です。本教材は、厳選された入試の良問を「選択方式」で単元別に収録。そのため、スキマ時間でもサクサク進められ、学習のハードルを最小限に抑えます。単なる知識の暗記に留まらず、正解を論理的に導き出す「選択眼」と、紛らわしい誤答を弾く「消去法」を最短ルートで習得。「なんとなく」を「確信」に変える圧倒的な学習効率で、本番で確実に1点をもぎ取る実戦力を養います。

学習時間は、30～40時間です。

■□■ 目次 ■□■

各単元内の学習項目は、TLTソフトの解説もしくは問題データの一部を自動的に抽出したものです。

1. 物質の構成と物質量

元素名と単体名とは同じものが多い。次の記述①…
 たがいに同素体であるものの組合わせを、解答群…
 次のイオンとその名称との組合わせ①～⑤のうち…
 次のa, bに当てはまるものを、それぞれの解答…
 次のa, bに当てはまるものを、それぞれの解答…
 次のa, bに当てはまるものを、それぞれの解答…
 次のa, bに当てはまるものを、それぞれの解答…
 次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
 図は、原子の第1イオン化エネルギーの値と、原…
 次の記述①～⑥のうちから、正しいものを二つ選…
 ヘリウムとアルゴンは、いずれも周期表で18族…
 次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
 元素の周期律とそれに関する次の記述①～⑤の…
 下の3種類のグラフは、第一イオン化エネルギー…
 水18mgのなかで、共有結合にかかわっている…
 硫酸銅(Ⅱ)五水和物62mgを、空气中900…
 水酸化ナトリウム水溶液に5.4gのアルミニウ…
 石油には少量の硫黄が含まれている。0.8質量…
 あるアミノ酸…
 容積11.2ℓの反応容器に、黒鉛2.4gを入…

20℃, 1atmにおいて、0.2ℓのメタンに…
 塩化ナトリウムの結晶は、図に示すように、ナト…

2. 化学結合と状態変化

次のa, bに当てはまるものを、それぞれの解答…
 次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
 次のa, bに当てはまるものを、それぞれの解答…
 次のa～dに当てはまるものを、それぞれの解答…
 化学結合に関する次の記述①～⑤のうちから、誤…
 次の記述①～⑤のうちから、正しいものを一つ選…
 次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
 次の記述ア～オについての正誤の組み合わせとし…
 物質の性質に関する次の記述①～④のうちから、…
 次のa, bに当てはまるものを、それぞれの解答…
 銀は図に示すように、面心立方格子(最密構造)…
 次の記述①～④のうちから、正しいものを一つ選…
 図は、14族、15族および16族元素の水素化…
 H_2O , $CHCl_3$ …
 次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
 次の記述①～⑥のうちから、誤りを含むものを二…
 次の記述①～④のうちから、誤りを含むものを一…

水に関する記述①～⑤のうちから、誤りを含むも…
 気体の分子はいろいろな速度で運動している。あ…
 容積を変えることができる容器に、気体を入れて…
 図は、氷を1atmでゆっくり温めたときの加熱…
 次の記述①～④のうちから、誤りを含むものを…
 図のように、純水が半分入っている容器に、25…
 次の記述①～⑤のうちから、下線をつけた部分に…
 容積を任意に調節できる密閉容器内に、窒素0. …
 容積を任意に調節できる密閉容器内に、窒素0. …

3. <演習問題1>

次のa～cに当てはまるものを、それぞれの解答…
 次の記述a～cについて、正誤の組合せとして正…
 いくつかの原子またはイオンの電子配置の模式図…
 原子に関する次の記述①～⑤のうちから、正しい…
 次のa～dの法則について、それぞれの説明の正…
 濃度0. 100mol/lのシュウ酸標準溶液2…
 塩化鉄(Ⅲ)の酸性水溶液10mlに、十分なア…
 0. 24gのマグネシウムに1. 0mol/lの…
 次のa, bに当てはまるものを、それぞれの解答…
 次のa, bに当てはまるものを、それぞれの解答…
 化学結合に関する次の記述①～⑤のうちから、誤…
 結晶に関する記述として誤っているものを、次の…
 下の図に示した電子配置をもつ5種類の原子ア～…
 次の記述①～⑤のうちから、正しいものを一つ選…
 次のA群とB群からそれぞれ沸点の最も高い化合…
 次のa～dは、ナトリウム、銅、黒鉛〔グラフア…
 ある元素の原子だけからなる共有結合の結晶があ…

4. 気体の性質

イギリスの科学者ボイルは、17世紀の中ごろ、…
 一定質量の理想気体の温度を、T…
 高度10000mにおいて、大気圧は200mm…
 気体に関する次の記述①～⑤のうちから、正しい…
 下図の曲線は、ヘリウム、窒素、二酸化炭素につ…
 水素ガスを容積1lの容器に入れ、密封して40…
 二つのフラスコからなる下図の容器を用いて、2…

一定温度で、3. 0atmの窒素4. 0lと1. …
 1lの容器にベンゼンと乾いた空気を封入し、温…
 容積一定の容器に、等しい物質質量の水素と酸素か…
 温度と体積が一定のもとで、全圧が変化しない反…
 窒素と水素からアンモニアをつくる反応は、次の…
 27℃で物質質量比1:1の酸素と水素の混合気体…

5. 溶液とその性質

硫酸銅(Ⅱ)五水和物25. 0gを水に溶かして…
 硫酸バリウムの溶解度は、20℃で、水100g…
 28℃における無水炭酸ナトリウム(Na…
 KNO₃とKClの混合物を分析し…
 右図の曲線は硝酸カリウムの水に対する溶解度
 右図は、硝酸カリウムと塩化ナトリウムの水に対…
 ある濃度の硫酸銅(Ⅱ)水溶液205gを、60…
 気体や固体の水への溶解に関する次の記述①～⑤…
 次の記述a・bと最も関連の深い事項を、それぞ…
 20℃, 1atmで、気相と水相が接して平衡状…
 右図のように、空気を除いて密閉した容器のA側…
 次に示す濃度0. 05mol/lの水溶液A…
 水溶液の浸透圧が25℃で最も大きいものを、次…
 次の記述①～⑤のうちから、正しいものを一つ選…
 1mol/lのスクロース(ショ糖)水溶液…
 濃硫酸と2mol/lの希硫酸を、それぞれ…
 物質の溶解や溶液の性質に関する次の記述①～④…
 コロイド溶液に関する次の記述①～④のうちから…
 次の記述①～⑤のうちから、正しいものを一つ選…
 あるコロイド水溶液に、硫酸カリウムあるいは硝…
 コロイドに関する次の記述①～⑤のうちから、下…
 コロイドに関する次の記述①～⑤のうちから、正…

6. <演習問題2>

実在気体では、一般に低温・高圧になるほど理想…
 容積が2. 0l, 2. 5l, 0. 50lの容器A…
 ドライアイスの小片と9. 2gのエタノール(分…
 0℃, 1atmで、体積1. 12lの窒素と0. …
 1. 0atmの酸素6. 0lと2. 0atmのア…

次の文中の空欄〔a〕,〔b〕に入れる数値の組…
 右の図は、硝酸カリウムの溶解度〔水100gに…
 20℃において46gの塩化ナトリウムが溶けて…
 0℃, 1atmで, 1ℓの水に窒素は0. 029…
 水に対する酸素の溶解度曲線を右の図に示す。縦…
 純水をAとし, 純水100gに塩化ナトリウム1…
 次の記述①～④のうちから, 誤りを含むものを一…
 蒸気圧降下, 沸点上昇, 凝固点降下, 浸透圧のい…

7. 化学反応と熱

一酸化炭素と水素から酢酸が生成する反応は, 次…
 ナフタレン…
 次の熱化学方程式と関連して考えられる事項につ…
 次の熱化学方程式を参考にして, 下の記述①～⑤…
 次の熱化学方程式(1)から, C-Hの結合エネ…
 次の熱化学方程式を用い, 下の問い(a・b)に…
 メタン分子(CH₄)は4個のC…
 過酸化水素(気体) 1molが, 水(気体)と酸…

8. 酸と塩基の反応

強酸と強塩基の中和反応では, 次の式にしたがっ…
 酸と塩基の水溶液を反応させると, 水素イオンと…
 塩酸と水酸化ナトリウムの水溶液とから, 1mo…
 水溶液のpHに関する次の記述①～⑤のうちから…
 次の記述①～⑤のうちから, 正しいものを一つ選…
 実験に用いた硫酸の水溶液(廃液) 20ℓを廃棄…
 オレンジジュースのすっぱい味に興味をもって, …
 $2.0 \times 10^{-3} \text{ mol} / \ell$ …
 $0.02 \text{ mol} / \ell$ の水酸化ナトリウム水溶…
 ある濃度の酢酸水溶液10. 0mlを, 0. 01…
 水溶液が酸性を示すものを①～⑤のうちから一つ…
 次のA欄に示した酸とB欄に示した塩基, それぞ…
 下の表のa欄とb欄に示す水溶液を同体積ずつ混…
 酢酸は炭酸水素ナトリウムと反応して, 二酸化炭…

9. 酸化・還元

次のa～cに当てはまるものを, それぞれの解答…
 次の①～⑤の酸化還元反応のうちで, 下線で示し…

次の①～⑥で表される化学反応のうちで, 両辺の…
 次の反応①～⑤のうちから, 酸化還元反応でない…
 次の化学反応①～⑤のうちから, 酸化還元反応で…
 次の記述①～⑤のうちから, 下線をつけた物質が…
 酸性の水溶液中で, 次のア～ウの酸化還元反応が…
 硫酸で酸性にした過酸化水素水溶液に, 0. 25…
 イオン化傾向は, 次のようになる。
 イオン化傾向は, 次のようになる。

亜鉛板と銅板を薄い硫酸中に浸して, ボルタの電…
 ボルタの電池の両極を導線でつないで, 流れた電…
 鉄板と銅板を電極とする図に示す電池がある。こ…
 マンガン乾電池に関する次の記述①～⑤のうちか…
 鉛蓄電池に関する次の記述①～⑤のうちから, 正…
 陽極に炭素棒, 陰極に鉄板を用い, 両極間に隔膜…
 次の記述①～⑤のうちから, 下線の部分に誤りを…
 電気分解によって, 陽イオンから1molの金属…
 陽極および陰極に白金板を用い, 希硫酸水溶液の…
 図に示す電気分解装置において, Aには硫酸銅(…
 図に示す電気分解装置において, Aには硫酸銅(…
 図に示す電気分解装置において, 電解槽Aに硝酸…
 図Aのように, 水酸化ナトリウム水溶液を入れた…
 銅の電解精錬の過程を実験室で再現するために, …
 銅の電解精錬の過程を実験室で再現するために, …
 次の記述①～⑤のうちから, 正しいものを一つ選…
 次の記述①～⑤のうちから, 誤りを含むものを一…
 次の記述①～⑥のうちから, 正しいものを一つ選…
 観測値の中には, 関与する物質の種類には無関係…
 次の記述①～⑤のうちから, 正しいものを一つ選…

10. <演習問題3>

エチレンとエタンの生成熱は, それぞれ-52. …
 H_2O (気) 1mol中のO-H結…
 発泡ポリスチレン容器に0. 50mol/ℓの水…
 次の水溶液A, B, Cを, 水素イオン濃度の高い…
 水酸化ナトリウムと水酸化カリウムの混合物1. …
 図1は, 10mlの水溶液Xに水溶液Yを少しず…

中和滴定に関する次の記述中の〔ア〕～〔ウ〕に…
指示薬aの変色域はpH3.1～4.4であり、…
次の酸化還元反応a～dにおいて、下線部の原子…
次の酸化還元反応a・bから、Fe…
過マンガン酸カリウムと過酸化水素は次のように…
次の記述a～cの正誤を判断し、その組合せとし…
マンガン乾電池の放電で、0.1Aの電流が2. …
鉛蓄電池とリチウム電池が放電すると、それぞれ…
下の図に示すように電解槽Iに硝酸銀水溶液を、…
白金板を電極として硫酸銅(II)水溶液を、0. …
図1に示すように、素焼き板で仕切った容器の一…

11. 無機物質(1) 一周期表と金属元素一

次のa～cに当てはまるものを、それぞれの解答…
下の表は、元素の周期表の一部を示したものであ…
下の表は、元素の周期表の一部を示したものであ…
水や酸素と反応しやすいので、石油中に保存する…
水酸化ナトリウムについての次の記述①～⑤のう…
次の記述中の()にあてはまるものを、…
次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
アルカリ土類金属に関する次の記述①～⑤のうち…
次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
アルミニウムの電解精錬について、次の記述①～…
次の記述a・bに当てはまる最も適当な金属を、…
次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
次のa～cに当てはまるものを、それぞれの解答…
次の元素のうち、水溶液中で2価と3価のいずれ…
次のaとbについて、それぞれ二つの化合物を区…
下の表のA欄・B欄に示した金属イオンを含む溶…
2種類の金属イオンを含む酸性水溶液がある。こ…
次の実験アおよびイで観察される現象として、正…
次の記述(a・b)の中の()に当てはまる…
次の記述(a～d)のすべてに当てはまる金属イ…
次の記述①～④のうちから、内容に誤りを含むも…
塩化ナトリウム水溶液に、A欄の水溶液を加える…
硫酸バリウムと炭酸カルシウムの混合物(粉末)…

アルミニウムイオン、銅(II)イオン、鉄(III)…
Ag⁺, Al³⁺, …

12. 無機物質(2) 一非金属元素・総合一

次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
ヨウ素の性質に関する次の記述①～⑤のうちから…
次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
濃硫酸についての次の記述①～⑤のうちから、誤…
硫酸と硝酸の製法を示した、下の図のA～Cに、…
次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
次のa～cに当てはまるものを、それぞれの解答…
次の記述a・bに当てはまるものを、下の①～⑥…
次の問い(a・b)に当てはまるものを、それぞ…
下に示す①～⑤はいずれも気体を発生する反応を…
下に示す①～⑤はいずれも気体を発生する反応を…
気体の発生に関する次の実験操作①～⑤のうちか…
気体Aのはいった容器がある。この中に、赤熱し…
次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
次の記述①～⑦のうちから、正しいものを二つ選…
われわれの生活において、さまざまな物質が、そ…
次の化合物①～⑥のうちから、水に溶けて、その…
水溶液中における硫酸銀と塩化バリウムとの反応…

13. <演習問題4>

次のa～cに当てはまるものを、それぞれの解答…
次の記述①～⑤のうちから、正しいものを一つ選…
白金線を濃塩酸に浸した後、₁ガ…
次の記述a～dに当てはまる金属ア～エの組合せ…
次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
次の実験a・bにおいて、沈殿を生じない陽イオ…
鉄(III)イオン、亜鉛イオン、バリウムイオンを…
鉄についてa・bの問いに答えよ。…
次のa・bに当てはまるものを、下の①～⑤のう…
大気中に放置した物質の変化に関する記述につい…
次のa・bに当てはまるものを、下の①～⑥のう…
塩化アンモニウムと水酸化カルシウムの粉末を混…

下の①～⑤に示した気体発生反応のうちから、次…
次の記述a～dにおける、気体ア～エの化学式と…
次の3段階の反応を利用すると、硫化鉄(Ⅱ)か…
次の表のA欄には2種類の金属が、B欄にはそれ…
次の記述a～dに当てはまる酸化物CaO, Cu…

14. 有機化合物(1) —脂肪族—

次の記述a～c中の、()に当てはまる…
次の記述(a・b)の中の()に当ては…
分子式 C_4H_8 をもつ不飽和化合…
有機化合物の構造に関する次の記述①～⑤のうち…
下の表のa欄には分子の特徴が、b欄にはそのよ…
不飽和炭化水素に関する次のア～ウの条件をすべ…
分子式 C_6H_{10} で表される炭…
次の記述(a・b)中の()に当てはま…
次の記述①～⑥のうちから、正しいものを一つ選…
酢酸とエタノールとに共通する記述として適当で…
次のa～dにあてはまる化合物を、下の①～⑩の…
次の記述①～⑤のうちから、正しいものを二つ選…
下の構造式で示した化合物群①～⑧のうちから、…
次の記述①～⑤のうちから、正しいものを一つ選…
次の記述(a・b)中の()に最も適し…
炭素、水素、酸素からなる化合物Aがある。これ…

15. 有機化合物(2) —芳香族・総合—

ベンゼンについての次の記述①～④のうちから、…
トルエンについての次の記述の中で、下線部a～…
次の記述(a～c)中の()に当てはま…
サリチル酸メチルを合成するために、サリチル酸…
安息香酸のエチルエステル(安息香酸エチル)を…
芳香環にアルキル基が直接結合した化合物を酸化…
次のa～cの記述中の()に当てはまる…
次の記述①～⑤のうちから、正しいものを一つ選…
次の記述a～cの()に当てはまる最も…
次の記述①～④のうちから、誤りを含むものを一…
次の反応ア～ウの生成物が、化合物群a～fに含…

有機化合物の反応に関する次の記述①～⑤のうち…
次のA欄に示す有機化合物(出発物質)を、B欄…
次の記述①～⑤のうちから、下線をつけた部分に…
主として起こる反応が置換反応でないものを、次…
次にあげた反応a～dに当てはまる最も適当な例…
次の記述①～⑤のうちから、誤りを含むものを一…
次の記述①～⑤のうちから、正しいものを一つ選…

16. 実験

次の①～⑥は、実験するうえで知っておくべきこ…
化学薬品の保存方法とその方法をとる理由につい…
次のA群には危険な物質を種別に分類したものが…
水道水から蒸留によって純粋な水をつくるために…
濃度 1.00mol/l の塩化ナトリウム水…
酢酸水溶液の濃度を、中和滴定によって正確に求…
濃度が正確にわかっている水酸化ナトリウム水溶…
右図は、固体と液体の反応を利用して、気体を発…
次の問い(a・b)に答えよ。…
水酸化カルシウムと塩化アンモ…
次の実験ア～ウのそれぞれに適した装置は、下図…

17. <演習問題5>

炭化水素に関する次の記述①～⑤のうちから、誤…
炭化水素に関する記述として正しいものを、次の…
炭化水素に関する記述として誤っているものを、…
次の記述a・bに当てはまる化合物の組合せとし…
ある不飽和カルボン酸 56.0gに、臭素…
元素C, H, Oで構成される化合物Aは、次の条…
次の記述a～cに当てはまる化合物ア～ウの組合…
炭素、水素、酸素のみからなる化合物 6.00…
次のa・bにあげた二つの化合物をそれぞれ区別…
図のa～cに当てはまる語の組合せとして、最も…
フェノールは、ベンゼンから図に示す二つの方法…
フェノールのオルト位にメチル基を一つもつ化合…
アニリンとフェノールから、次のア～エの順序で…
ベンゼン[分子量 78]を濃硫酸と濃硝酸でニト…
次の表のA欄には、B欄の化合物を得るための、…

ベンゼン, アニリン, 安息香酸の混合物を含むジ…
試薬の取り扱い方について, 正しいものを, 次の…
次の記述中のA~Dに当てはまる物質および語句…