

# 3年 進路通信 1.01 倍

宇部市立厚東川中学校 第3学年 第24号 令和6年11月1日



## 育ちがいい人だけが知っていること

マナースクール代表の誼内<sup>すな</sup>えみさんが出された本で、表紙を見てすぐに購入しました。(現在はシリーズ2が販売されています。) 育ちが良いと聞くと、皇族の人たちや家柄、裕福さを思い浮かべる人も多いように思いますが、実は育ちの良さは、身につけられるそうです。そこで紹介されていることは、一つひとつが簡潔で分かりやすく書かれてあるので、読書が苦手な私でもとても読みやすかったです。たくさん紹介されているので、三つほどピックアップして紹介します。

### ①「見知らぬ人にも会釈をする」

人はどこかで繋がります。たとえ、一度しか会わない人に対しても自然と会釈ができる感じのいい人で在りたいですね。

### ②「立ち止まって挨拶をする」

私が高校生の頃、挨拶は止まってするというのを実践していました。動作を止めて、体を向けてお辞儀すると目の前にいる人を大切にしているという気持ちが伝わるからです。後輩も真似をしてやってくれましたが、立ち止まって挨拶をされると悪い気をするのはまずありません。

### ③「さりげなく、人のイスも直す」

学校は、とにかくイスが多い場所です。学校以外の社会を見てみるとオフィスや会議室、食事処などもイスが多い場所になります。そこで、隣や移動中の直せる範囲で構わないので、さりげなく直してみてください。すると、「この人は細かなところにも目を向けることができる人」と周りには映ります。大人になっていくにつれてこのような部分を見られていることがあります(いつもではないですが)。知っているか、知らないかで差がついてしまう部分です。

面接試験の有無に関わらず、所作を見られる機会が少しずつ増えていきます。今回紹介したことは細かなことなのかもしれませんが、この細かなことが差を生みます。学校生活が練習の場と思って意識してみてください。

## 入試説明会、募集要項、パンフレットについて

資料名(学校名)	内容	備考	申込締切日
山口県立周防大島高等学校 令和8年度山口県立大学付属高等学校への変更における学校説明会 (11/8 金)	・県立大学附属高校の教育内容や入試概要など	・「進路情報コーナー」に掲示しています。案内は生徒にも配布しています。 ・申込は不要です。参加は、各自でお願いします。	なし
梅光学院高等学校 入学者選抜説明会 ①(11/2 土) ②(11/16 土) ③募集要項	・入試に関する情報	・「進路情報コーナー」に掲示しています。 ・申込および参加は、各自でお願いします。	各説明会開催日の1週間前
早鞆高等学校 ①Night 説明会&相談会(11/15 金、11/18 月) ②募集要項	① ・校納金、学費支援制度、受験案内 ② ・入試に関する情報	・「進路情報コーナー」に掲示しています。 ・①申込および参加は、各自でお願いします。 ・②出願は学校がまとめて行います。資料が必要な場合は、担任までお知らせください。	①11/12(火) 20:00まで ②推薦、専願 12/25(水) 一般 1/28(火)



誠英高等学校 募集要項	・入試に関する情報	・「進路情報コーナー」に掲示しています。 ・WEB出願になります。	【出願】 ①推薦 12/13（金） 15:00 まで ②一般 12/23（月） 15:00 まで
----------------	-----------	--------------------------------------	--

※ HP にも進路通信をアップロードしています。



↑ 厚東川中学校 HP

## 自主学習の取組（参考）

No. \_\_\_\_\_  
Date \_\_\_\_\_

理科記述  
(化学)

① 記述は覚えておけば  
高得点とれるとに決まらね。

- 有機物をビンの中で燃やして、ビンの内側が白くもる理由は何？  
有機物を燃やして水が発生するため。
- 金属に共通する性質は何？ (4つ)  
みがくとひかる。 たたくとずくみがる。  
電流が流れる。 熱が伝わりやすい。
- 状態変化が起きても質量が変化しない理由は何？  
物質の粒子の集まり方は変わるが、粒子の数と種類は変わらない。
- 純粋な物質を加熱して、状態変化しているとき、温度はどうなるか？  
一定になる。
- 蒸留の実験で、沸騰石を入れる理由は何？  
液体が急に沸騰するのを防ぐため。
- 蒸留の実験で、加熱をやめ前に行うことは、その理由は何？  
ガラス管の先が液体に入っていないことを確認する。  
→ 液体が逆流するのを防ぐため。
- 水とエタノールの混合物を蒸留すると、はじめに得られた液体に含まれるエタノールの割合が多い理由は何？  
エタノールの沸点が、水の沸点よりも低いから。
- 蒸留の実験で、液体をためる試薬試験管を水が入ったビーカーにつける理由は何？  
気体を冷やして液体にするため。
- 固体を水に溶かすと目に見えなくなる理由は何？  
物質の粒子が目に見えないほど小さな粒子に分かれるから。
- 青色の硫酸銅の水溶液の濃さがどこでも同じな理由は何？  
硫酸銅の粒子が均一に分散しているため。
- 硝酸カルシウム水溶液を冷やして結晶が出てくる原理は何？  
冷やすことで溶解度が小さくなり、溶けきれなくなった物質が結晶となる。
- 塩化ナトリウム水溶液を冷却しても結晶が出てこない理由は何？  
塩化ナトリウムは、温度が変わっても溶解度がほとんど変わらないから。
- 塩化ナトリウム水溶液の結晶を取り出す方法は？  
水を蒸発させる。
- ろ過するときの注意点は？  
ガラス棒につかかして注ぐ。  
ろ紙のあしの長い方をビーカーの内壁につける。

入試における記述解答の問題の配点は、2点以上のことが多いため、対策をとることで得点UPが見込めます。

問題文を見たら、解答がすぐに思い浮かぶくらい理解を深めたいですね。