

◎新高校Ⅲ年生は4月8日(水)に課題考査を実施します。

理型：英(リスニングなし)・理科(化学のみ)・数 終礼 12:35

文型：英(リスニングなし)・社会(日本史または世界史)・3限4限普通授業 終礼 12:35

◎課題考査は1学期成績に含まれます。

◎休校中・春休みの課題の中で「提出必要」とあるものは、1学期初めの授業で提出になります。

高校Ⅱ年生(新高校Ⅲ年生)		備考
国語	<p><b>【現代文課題】</b></p> <p>①α問題集「新成現代文 大学入学共通テスト対策版2」 β問題集「錬成現代文 大学入試共通テスト対策版2+」 を全て解き直す。 *別冊の解答・解説を使って採点・やり直しをする。</p> <p>②「品詞別 頻出漢字マスター3000」を全て覚えきること。</p> <p><b>【古典課題】</b></p> <p>①α問題集「読解トレーニング 古典の演習1」 β問題集「読解トレーニング 古典の演習2」 を全て解き直す。 *別冊の解答・解説を使って採点・やり直しをする。</p> <p>②古文単語325を全て覚えきること。</p> <p>③来年度(高Ⅲ)古典教材「光源氏の誕生」(古典B古文編P81~82)をノートに写し、単語、品詞分解を済ませておくこと。</p> <p>★なお「体系古典文法」「精選漢文」を使い、文法事項の復習も併せて行うこと。</p>	<p>課題考査なし 課題の提出なし</p>
社会	<p>◆課題考査範囲</p> <p>○高Ⅲ世界史選択者 教科書 p30~113、122~163、170~185、193~195 啓隆社『新世界史研究ノート 応用編』</p> <p>① オリエント p3~5    インド p16~p19    東南アジア p20 イスラーム p34~p41</p> <p>② ギリシア・ヘレニズム p6~p10    ローマ p11~p15 中世ヨーロッパ p42~p53</p> <p>③古代中国~唐 p21~p31    内陸アジア・五代~元 p54~p59</p> <p>○高Ⅲ日本史選択者 ・教科書：p10~p159 ・問題集の該当ページ</p> <p>○高Ⅲ地理選択者</p> <p>1. 中1地理ノートに記載されていた国の国名、位置、首都名を復習する。 2. 「センター試験への道」p111~137を解いてみて、レポート用紙に解答を記入。 丸付けをして、間違えた問題は、調べて解説を書く。</p>	<p>課題考査(世界史・日本史)あり 課題の提出なし</p>
数学	<p>◆課題考査範囲</p> <p>①数学Ⅰ・Ⅱ・A・Bの4STEPの例題(理型共通)</p> <p>②数学Ⅲの「微積分」の4STEPの例題(数学Ⅲ選択者)</p> <p>③数学ⅠAチャートのコンパス3まで(数学Ⅲを選択しない人)</p> <p>◆全般的な課題は2/28に渡したプリントの通り。<u>別紙参照</u></p>	<p>課題考査あり 課題の提出なし</p>

理科	<p>◆課題考査(4月8日)範囲&lt;理型化学&gt; <b>別紙参照</b></p> <p>◎出題範囲は1年間で学習した箇所。出題の難易度はセンター試験レベルとする。教科書の節末問題や問題集〔セミナー〕を中心に、1年間の総復習をすること。</p> <p>◆課題考査&lt;高Ⅲ理型生物選択者のみ&gt;：授業時間内に行う</p> <p>範囲 〈生物基礎〉第4章 植生の多様性と分布 第5章 生態系とその保全 〈生物〉第1章 細胞と分子 第4章 生殖と発生 セミナー、チェック&amp;演習の該当範囲</p> <p>◆課題考査範囲&lt;高Ⅲ理型物理選択者のみ&gt;：授業時間内に行う 総合物理1：P226~229,244~249,261~273,280~283,293~296 センサー：上記範囲に該当する部分</p> <p>◆課題考査範囲&lt;高Ⅲ地学演習選択者のみ&gt;：最初の授業時間で行う予定</p> <p>◆文型（高Ⅲで理科を選択しない人） 生物=セミナー、地学=センサー の学年末範囲を復習してください。</p>	<p>課題考査(化学) あり</p> <p>課題考査(生物) あり</p> <p>課題の提出なし</p>
英語	<p>◆課題考査範囲</p> <p>○3学期の復習（コミュ英と英表の見直し） ○UPGRADE 全範囲（頻出以外を中心に） ○構文 ○ユメタン全範囲</p>	<p>課題考査あり</p> <p>課題の提出なし</p>
保体	<p>◆休校中・春休みの課題</p> <p>①毎日、定期的に体を動かし、体力の維持・向上に努める。 ②感染症予防の知識を習得し、実践に努める。</p>	<p>課題考査なし</p> <p>課題の提出なし</p>
家庭	<p>◆休校中・春休みの課題</p> <p>毎日、新聞に目を通す、もしくはTVのニュースを観て、社会情勢を知る。</p>	<p>課題考査なし</p> <p>課題の提出なし</p>
音楽	<p>◆休校中・春休みの課題</p> <p>履修した外国語歌唱曲を復習すること。</p>	<p>課題考査なし</p> <p>課題の提出なし</p>
美術	<p>◆休校中・春休みの課題</p> <p>下記の表現における代表的な作家や作品、主義主張をインターネットなどで調べてみる。</p> <p>・ルネサンス ・印象派 ・フォーヴィズム ・キュビズム ・ダダイズム ・シュルレアリズム ・抽象表現主義</p>	<p>課題考査なし</p> <p>課題の提出なし</p>
書道	<p>◆休校中・春休みの課題</p> <p>校歌をボールペンで行書体で書き出してみる。</p>	<p>課題考査なし</p> <p>課題の提出なし</p>

**高Ⅱ**

## 数学別紙

2/28(金)に渡したプリントの通り(以下：内容の抜粋)

理型（数学Ⅲを選択する）

…数学ⅠⅡAB 全範囲の基礎・基本 ， 数学Ⅲの「微積分」の基礎・基本

理型（数学Ⅲを選択しない）

…数学ⅠⅡAB 全範囲の基礎・基本 ， 数学ⅠA チャートのコンパス3まで

文型（数学を選択する）

…数学ⅠⅡAB 全範囲の基礎・基本

文型（数学を選択しない）

…ありません。他教科の勉強に取り組んでください

基礎・基本の確認には**4STEPの例題**がお勧めです。すべての例題を完璧に理解しよう。例題が理解できなければ、その単元のSTEP Aに戻り定理や定義の確認をしよう。逆に完全に理解できているならば、解法を確認して、すぐ次の問題に移っても良いでしょう。現在の自分にあった勉強をしてください。文型は高Ⅱの2学期後半から取り組んでいる**標準演習 PLAN100**や**リンク**をすべて完璧にするのも良いでしょう。**定期テストのやり直し**も効果的です。計画的に取り組んでください。

※理型のみ3学期初めに課題テストがあります。出題は

- ①数学ⅠⅡABの4STEPの例題(理型共通)
- ②数学Ⅲの「微積分」の4STEPの例題(数学Ⅲを選択する人)
- ③数学ⅠAチャートのコンパス3まで(数学Ⅲを選択しない人)

です。①の理型共通問題はマークシートで、②③の選択問題は記述式で出題します。

## 高Ⅲ理型化学 1 学期課題考査について

2020.2.28 (金)

- ◎ 1 学期始業式 (4/6 [月])・入学式 (4/7 [火]) に続く平日 (4/8 [水]) に 1 学期課題考査を行います。高Ⅲ 1 学期の成績に入るテストです。
- ◎ 集中学習日や春休みなどを利用して、1 年間で学習した化学基礎および化学の内容をしっかりと定着させましょう。大切なことは「自学自習」です。計画的に取り組み、何度も繰り返し問題を解いて、速さと正確さを身に着けましょう。
- ◎ 出題範囲は 1 年間で学習したところです。出題の難易度はセンター試験レベルとします。教科書の節末問題や問題集〔セミナー〕を中心に、1 年間の総復習をしましょう。

**§ 教科書〔化学基礎〕**

- 節末問題：P31 「物質の成分と構成元素」
- 節末問題：P44・45 「原子の構造と元素の周期表」
- 節末問題：P82・83 「物質と化学結合」
- 節末問題：P122・123 「物質と化学反応式」
- 節末問題：P152・153 「酸と塩基の反応」  節末問題：P193 「酸化還元反応」

**§ 教科書〔化学〕**

- 節末問題：P23 「化学結合と結晶」  節末問題：P33 「物質の三態と熱運動」
- 節末問題：P49 「気体の性質」  節末問題：P75 「溶液の性質」
- 節末問題：P99 「物質とエネルギー」  節末問題：P119 「電池・電気分解」
- 節末問題：P137 「化学反応の速さ」
- 節末問題：P213 「非金属元素の単体と化合物」
- 節末問題：P231 「典型金属元素の単体と化合物」
- 節末問題：P249 「遷移元素の単体と化合物」

**§ 問題集〔セミナー〕**

- |   |   |
|---|---|
| <p><input type="checkbox"/> 1. 「物質の成分と構成元素」P4~11</p> <p><input type="checkbox"/> 2. 「原子の構成と元素の周期表」<br/>P12~21</p> <p><input type="checkbox"/> 3. 「化学結合」P22~39</p> <p><input type="checkbox"/> 実践問題 P40・41</p> <p><input type="checkbox"/> 総合問題 P42~44</p> <p><input type="checkbox"/> 4. 「物質と濃度」P46~61</p> <p><input type="checkbox"/> 5. 「化学変化と化学反応式」P62~71</p> <p><input type="checkbox"/> 6. 「酸と塩基・水素イオン濃度」<br/>P72~79</p> <p><input type="checkbox"/> 7. 「中和と塩」P80~91</p> <p><input type="checkbox"/> 8. 「酸化還元反応」P92~101</p> <p><input type="checkbox"/> 実践問題 P102~105</p> <p><input type="checkbox"/> 総合問題 P106~108</p> <p><input type="checkbox"/> 9. 「物質の三態と状態変化」<br/>P110~115</p> <p><input type="checkbox"/> 10. 「気体の性質」P116~125</p> <p><input type="checkbox"/> 11. 「溶液の性質」P126~135</p> <p><input type="checkbox"/> 実践問題 P136・137</p> | <p><input type="checkbox"/> 総合問題 P138~140</p> <p><input type="checkbox"/> 12. 「物質の変化と熱・光」P142~151</p> <p><input type="checkbox"/> 13. 「電池と電気分解」P152~163</p> <p><input type="checkbox"/> 14. 「化学反応の速さ」P164~171</p> <p><input type="checkbox"/> 実践問題 P186・187 問題 <b>34~37</b></p> <p><input type="checkbox"/> 総合問題 P188・189 問題 <b>333~335</b></p> <p><input type="checkbox"/> 16. 「非金属元素の単体と化合物」<br/>P192~207</p> <p><input type="checkbox"/> 17. 「典型金属元素の単体と化合物」<br/>P208~215</p> <p><input type="checkbox"/> 18. 「遷移元素の単体と化合物」<br/>P216~225</p> <p><input type="checkbox"/> 19. 「イオンの反応と分離」P226~231</p> <p><input type="checkbox"/> 20. 「無機物質と人間生活」P232・233</p> <p><input type="checkbox"/> 実践問題 P234・235</p> <p><input type="checkbox"/> 総合問題 P236~238</p> <p><input type="checkbox"/> 論述問題 P336~347<br/>問題 <b>570~619, 624~639</b></p> <p><input type="checkbox"/> 大学入学共通テスト対策問題①~④、⑥</p> |
|---|---|