

1st シングル

作詞 やまゆき

HHNS

式書く前変化先を初めに書きますよ

まずは e^-

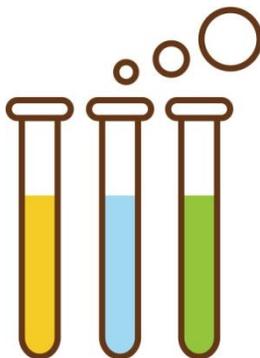
次に H^+

最後に原子をそろえていくよ

酸化剤は e^- をもらう

還元剤は e^- を失う

半反応式書ける・か・な～？



2nd シングル

作詞 やまゆき

HKSK

MnO_4^- は Mn^{2+} になるよ

$Cr_2O_7^{2-}$ は Cr^{3+} になるよ

ここまでは（パパン！）酸化剤

H_2S （パパン！）還元剤でS（エス）

そんなの常識～

H_2O_2 ！

酸化剤で H_2O になる

還元剤で O_2 になる

みんなで覚えましょうね～

SO_2 ！

酸化剤でSになる

還元剤で SO_4^{2-}

覚えたね 変化先だよ～



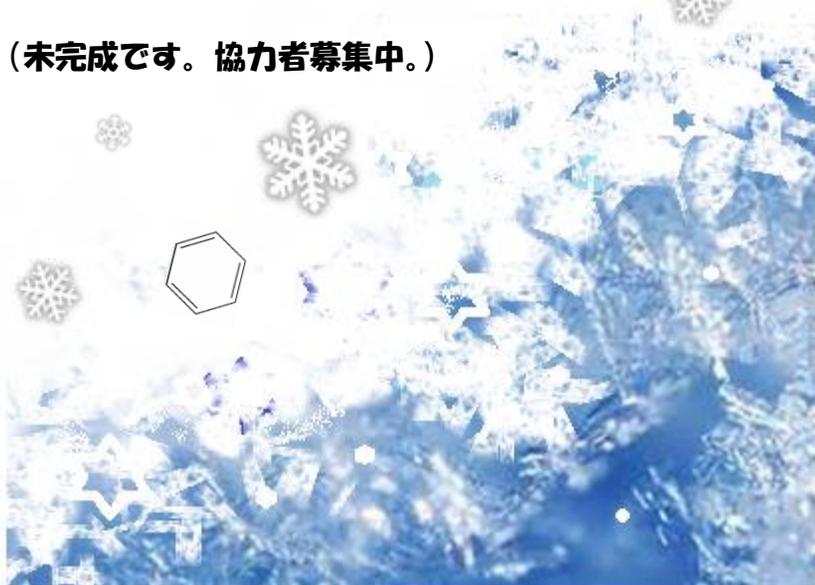
3rd シングル

作詞 やまゆき

ベンゼンベンゼン

君を ベンゼンベンゼン環だって 有機化合物
第一級アルコール酸化アルデヒド 酸化カルボン酸
第二級アルコール酸化してケトン
もう迷わない これでセンター8割取れる
君ならできるよ～

(未完成です。協力者募集中。)



4th シングル

作詞 やまゆき

波

基本式 速さ $v = f\lambda$

周期の T [s] は 振動数の逆数

「ウォーンウォン」と 1秒間のうなりは
2音の振動数 その差になっていくんだ

定常波周期 T は 元の波と同じだ
振幅は2倍に 節と腹～

腹と腹の間隔 2分の1波長です

同じく節と節も 2分の1波長

開管は腹と腹 閉管は腹と節だ

弦は節と節だ

これで波は 完璧だよ

光を超えてゆけ (Δリ) 地球を7周半

(でも) テストを超えてゆけ

