

高校化学モル計算バトル！

画面のイメージなどを
適宜入れましょう

【概要】

誰が（対象）、どこで（場面）、
何のために（目的）使うアプリ
なのかを簡潔に書きましょう

- 高校化学の最初の関門
「モル計算」をアプリで
手軽にトレーニング。
化学を学ぶ全ての高校生に
オススメ！.....

【効果】

ユーザーがアプリを使うことで何を
達成できて、どのようなメリットが
得られるかを書きましょう

- ゲーム感覚で圧倒的な演習量を
こなすうちに、
「モル計算」が得意になる！
.....



【主な機能・構成】

アプリを使う手順や画面遷移の例を紹介すると、
アプリのイメージがわかりやすくなります

- ①「モル計算」を10のランク・
50のレベルに分類。スモールステップ
で易しいレベルから順番に演習

解くレベルを選ぼう

ランク2：物質質量と質量

☒ Lv06
 ☐ Lv07
 ☐ Lv08
 ☐ Lv09
 ☐ Lv10

ランク3：気体の物質質量

☐ Lv11
 ☐ Lv12
 ☐ Lv13
 ☐ Lv14
 ☐ Lv15

ランク4：気体の密度と分子量

☐ Lv16
 ☐ Lv17
 ☐ Lv18
 ☐ Lv19
 ☐ Lv20

ニガテBOXを開く

これまでの成果

■ 学習済 ■ ニガテ ■ 未学習

旺文レンジ さん

全国ランキング
2857位/35490人中

自分がチャレンジ
したいレベルの
問題をタップ！

ランク2 Lv07 第18問

原子量はH=1.0、O=16とする。
水H₂O 54gの物質質量は何molか？

答え mol

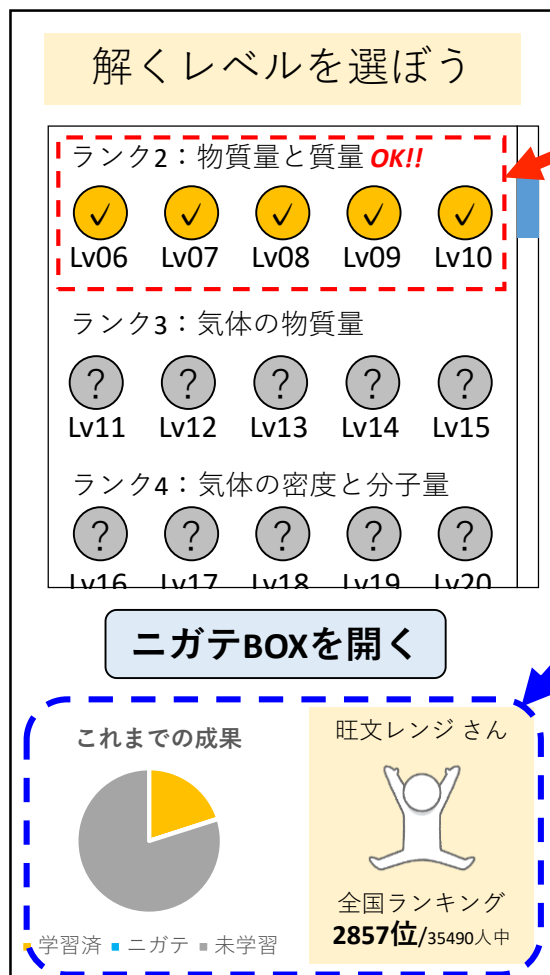
H₂Oは18gで1molになるから...

1mol 1mol 1mol

タップで
OFF
ヒント
表示中

1	2	3
4	5	6
7	8	9
.	0	↩

- ②間違えた問題はニガテBOXに
保存され、後で解き直せる



③ 1つのランクの問題を解き終わるたびにボスキャラが出現。ボスキャラが出題する問題を解き切ると、より高ランクの問題が解放される……

④ 成果はグラフで可視化。デイリーチャレンジで全国ランキングにも参加できる……

⑤ 定期テストの時期になるとレイドボスが出現。全国の高校生で力を合わせて撃破しよう！

…以上を参考に、既存のアプリにはない、あなたが企画したアプリならではの長やアピールポイントを、企画書に自由に盛り込んでください！