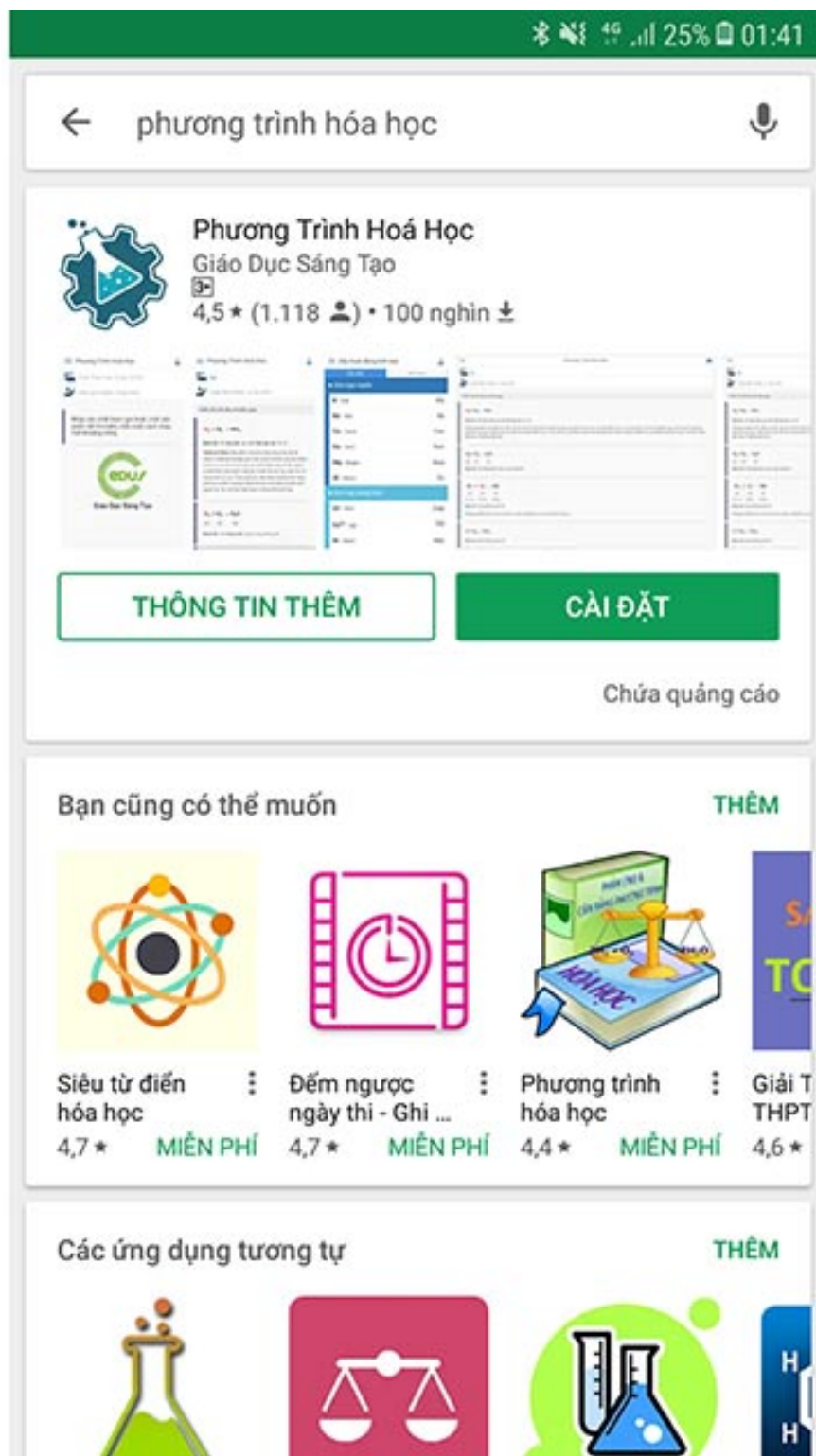


Learning chemistry will become very interesting with the Chemical Equation application

With this Chemistry Equation application, users can easily search with more than 7000 equations and 3000 chemical substances, equations that show specific details of the state, color of the substance as well as the catalysts, Especially with this application, no need to connect to the Internet can still work well anywhere.

For many students, chemistry is often a "difficult" subject because extremely complex and difficult to remember formulas and atoms. In order to study chemistry well, it is necessary to master the nature of chemical phenomena, master the basic knowledge learned, optimize the basic knowledge to solve one or more new problems. To help students, especially those who are preparing for the upcoming high school exam to achieve high results in chemistry, the following article Network Administrator will introduce to you the application of 'Chemical Equations'. 'Extremely useful, designed by Vietnamese people, certainly very easy to use and associated with the knowledge in the secondary and high school programs.

With this "Chemical Equation" application, users can easily search for more than 7000 equations and 3000 chemical substances, equations that show specific details of the state, color and substance Working, especially with this application, without Internet connection can still work well anywhere.



A good point is that you can find both equations when only products, threads that require modulation or series of chemical transformations can be easily solved with this application. To use it you need to download the following link:

1. For iOS devices
2. For Android devices

After successfully installing the application, the use is quite simple with a completely Vietnamese interface, just enter the participating substance or product and pull down to find the appropriate equation.

📶 24% 01:43

☰ Phương Trình Hoá Học 🧪

🧪 KMnO₄ H₂SO₄

🧪 Chất Sản Phẩm. Ví dụ: H₂O

Hiển thị tối đa 20 kết quả

9H₂SO₄ + 6KMnO₄ + 10NO → 4H₂O + 10HNO₃ + 6MnSO

(dung dịch) (dung dịch) (khí) (lỏng) (đỏ) (rắn)
(không màu) (tím) (không màu) (không màu)

Điều kiện Cách thực hiện Hiện tượng

Nhiệt độ: Nhiệt độ.

Phản ứng oxi-hoá khử

4H₂SO₄ + 2KCl + 4KMnO₄ → Cl₂ + 4H₂O + 4MnSO₄ + 3I

(dung dịch) (rắn) (rắn) (khí) (lỏng) (rắn)
(không màu) (trắng) (tím) (vàng lục) (không màu)

Cách thực hiện Hiện tượng

cho dung dịch axit H₂SO₄ tác dụng với KMnO₄, KCl.

Phản ứng oxi-hoá khử

Chất Tham Gia. Ví dụ: H₂ O₂Ba(OH)₂

Hiển thị tối đa 20 kết quả



(rắn) (lỏng) (dỏ)
(trắng) (không màu)

Cách thực hiện Hiện tượng

cho BaO tác dụng với nước tạo thành hidroxit.

Lớp 9 Phản ứng hoá hợp



(lỏng) (rắn) (khí) (dỏ)
(không màu) (trắng bạc) (không màu)

Cách thực hiện Hiện tượng

cho bari tan trong nước.

Phản ứng oxi-hoá khử



C₆H₅Br



Chất Sản Phẩm. Ví dụ: H₂O

Hiển thị tối đa 20 kết quả



(rắn)
(trắng bạc)

(dầu)

(khí)
(không màu)

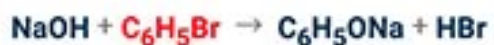
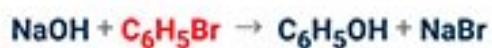
(lỏng)
(trong suốt)

(rắn)
(trắng)

Điều kiện

Xúc tác: Dung dịch ether khô

Phản ứng thế



When you want to see the range of metal operations you select the triangle icon as shown below, there are two options that are the basic range with the commonly used and extended range with full metal.



Phuong

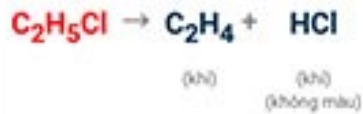


C₂H₅Cl



Chất Sản Phẩm. Ví dụ: H₂O

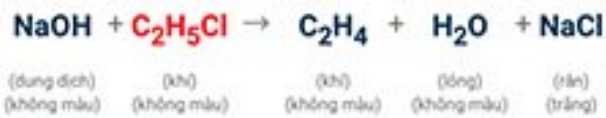
Hiển thị tối đa 20 kết quả



Điều kiện Cách thực hiện Hiện tượng

Xúc tác: dd NaOH / C₂H₅OH

Lớp 11 Phản ứng phân huỷ Phản ứng tách



Cách thực hiện Hiện tượng

Cho cloetan tác dụng với dung dịch NaOH

Lớp 11 Lớp 12



Căn bản

Mở rộng

▼ Kim loại mạnh

K - Kali	Khi
Ba - Bari	Bà
Ca - Canxi	Con
Na - Natri	Nào
Mg - Magie	Mua
Al - Nhôm	Áo

▼ Kim trung bình

Zn - Kẽm	Giáp
Fe ²⁺ - Sắt	Sắt
Ni - Niken	Nên
Sn - Thiếc	Sang
Pn - Paladi	Phổ

📶 🔊 🌐 22% 🕒 01:50

☰ Phương Trình Hoá Học 🧪

Căn bản **Mở rộng**

▼ **Kim loại mạnh**

Li - Liti	
K - Kali	Khi
Ba - Bari	Bà
Ca - Canxi	Con
Na - Natri	Nào
Mg - Magie	Mua
Al - Nhôm	Áo

▼ **Kim trung bình**

Mn - Mangan	
Zn - Kẽm	Giáp
Cr - Crom	
Fe ²⁺ - Sắt	Sắt

Personally, I find this is a pretty good application, meeting almost fully in the general education program as well as the University exam both inorganic and organic. Hopefully with this application your learning will be easier.

Hopefully, this useful application will help you get better results in chemistry.

See more:

1. Top 15 leading English learning apps on Android and iOS
2. Useful applications for students
3. 15 websites for free and effective English learning at home

You finished reading the article "**Learning chemistry will become very interesting with the Chemical Equation application**" edited by the [TipsMake](#) team. We hope this article has provided you with many useful tech tips and tricks. You can search for similar articles on tips and guides. Thank you for reading and for following us regularly.
