**BÀI CA HÓA TRỊ**

**Hóa trị** là 1 kiến thức cần chúng ta phải có thời gian để nhớ và cũng có thể rất dễ bị nhầm lẫn giữa các chất đặc biệt là nếu bạn không có đam mê về môn hóa học và thời gian học ít thì hóa trị sẽ là 1 bài toán khó. Tuy nhiên trong thực tế trong khi học và thi chúng ta chỉ học những chất phổ biến và hay gặp nến cũng không có quá nhiều các chất cần học như học hết hóa trị của các chất trong bảng tuần hoàn.

Ngoài ra nếu bạ có trí nhớ không tốt và dễ nhầm lẫn thì việc học hóa trị này có thể học theo phương pháp đọc thuộc lòng bài thơ hóa trị để tránh bị nhầm lẫn. Bài thơ hay còn gọi là **bài ca hóa trị** được viết bằng thể thơ lục bát khá vần và dễ nhớ giúp các bạn có thể xác định được dễ dàng được các chất  
Bài ca hóa trị cơ bản gồm những chất phổ biến hay gặp

Kali, Iôt, Hiđro  
Natri với bạc, Clo một loài  
Là hóa trị 1 bạn ơi  
Nhớ ghi cho rõ kẻo rồi phân vân  
Magiê, chì, Kẽm, thủy ngân  
Canxi, Đồng ấy cũng gần Bari  
Cuối cùng thêm chú Oxi  
Hóa trị 2 ấy có gì khó khăn  
Bác Nhôm hóa trị 3 lần  
Ghi sâu trí nhớ khi cần có ngay  
Cacbon, Silic này đây  
Là hóa trị 4 không ngày nào quên  
Sắt kia kể cũng quen tên  
2, 3 lên xuống thật phiền lắm thôi  
Nitơ rắc rối nhất đời  
1, 2, 3, 4 khi thời thứ 5  
Lưu huỳnh lắm lúc chơi khăm  
Xuống 2, lên 51 khi nằm thứ 4  
Photpho nói tới không dư  
Nếu ai hỏi đến thì hừ rằng 5  
Em ơi cố gắng học chăm  
Bài ca hóa trị suốt năm rất cần

Một bài ca hóa trị khác các bạn cũng có thể tham khảo nâng cao đầy đủ hoăn. Tuy nhiên khi học thì bạn chỉ học 1 trong 2 bài ca hóa trị thôi nhé chứ không học 2 bài rất dễ nhầm lẫn.

Hidro (H) cùng với liti (Li)  
Natri (Na) cùng với kali (K) chẳng rời

Ngoài ra còn bạc (Ag) sáng ngời  
Chỉ mang hoá trị I thôi chớ nhầm  
Riêng đồng (Cu) cùng với thuỷ ngân (Hg)  
Thường II ít I chớ phân vân gì  
Đổi thay II , IV là chì (Pb)  
Điển hình hoá trị của chì là II  
Bao giờ cùng hoá trị II  
Là ôxi (O) , kẽm(Zn) chẳng sai chút gì  
Ngoài ra còn có canxi (Ca)  
Magiê (Mg) cùng với bari (Ba) một nhà  
Bo (B) , nhôm (Al) thì hóa trị III  
Cácbon (C) silic (Si) thiếc (Sn) là IV thôi  
Thế nhưng phải nói thêm lời  
Hóa trị II vẫn là nơi đi về  
Sắt (Fe) II toan tính bộn bề  
Không bền nên dễ biến liền sắt III  
Phốtpho III ít gặp mà  
Photpho V chính người ta gặp nhiều  
Nitơ (N) hoá trị bao nhiêu ?  
I , II, III , IV phần nhiều tới V  
Lưu huynh lắm lúc chơi khăm  
Khi II lúc IV , VI tăng tột cùng  
Clo Iot lung tung  
II III V VII thường thì I thôi  
Mangan rắc rối nhất đời  
Đổi từ I đến VII thời mới yên  
Hoá trị II dùng rất nhiều  
Hoá trị VII cũng được yêu hay cần  
Bài ca hoá trị thuộc lòng  
Viết thông công thức đề phòng lãng quên  
Học hành cố gắng cần chuyên  
Siêng ôn chăm luyện tất nhiên nhớ nhiều