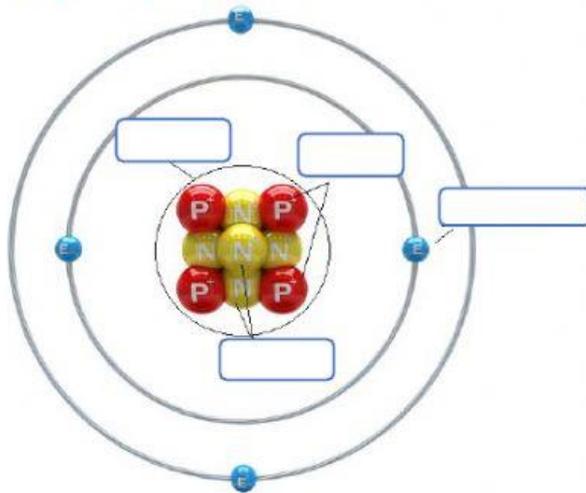


ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA KÌ I HOÁ 8

1. Lấy ví dụ về vật thể và chất

Vật thể	Chất

2. Sử dụng các gợi ý bên phải để kéo thả vào vị trí tương ứng



Hạt nhân

Electron

Proton

Notron

3. Khái niệm nguyên tố hoá học:

4. Đơn chất và hợp chất

Đơn chất là:	Hợp chất là:
P	Là đơn chất được tạo nên từ 1 nguyên tố hoá học là Photpho
Na₂SO₄	Làđược tạo nên từlà, và
Mg	Làđược tạo nên từ là

MgCl₂	Làđược tạo nên từlàvà
Ba(OH)₂	Làđược tạo nên từlà, và

5. Công thức hoá học của kim loại, phi kim

Dãy CTHH kim loại	Gợi ý										
<table border="1" style="width: 100%; height: 20px;"><tr><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>								K	Hg	Ca	Mg
<table border="1" style="width: 100%; height: 20px;"><tr><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>								Al	Na	Ag	Au
	Pt	Cu	Ba	Pb							
	Zn	Fe									

Dãy CTHH phi kim	Gợi ý								
<table border="1" style="width: 100%; height: 20px;"><tr><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>						C	S	N ₂	N
<table border="1" style="width: 100%; height: 20px;"><tr><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>						H ₂	H	P	
	I	I ₂	O	O ₂					
	Cl ₂	Cl	Br	Br ₂					

6.1. Ý nghĩa của công thức hoá học



1	
2	
3	



1	
2	
3	

7. Hoá trị

Hoá trị I	
Hoá trị II	
Hoá trị III	

Viết nhanh công thức hoá học của hợp chất

Phần I	Phần II	Công thức hóa học
K (I)	O (II)	
N (V)	O (II)	
Fe (III)	O (II)	
H (I)	Cl (I)	
Ba (II)	CO ₃ (II)	
Al (III)	PO ₄ (III)	
S (VI)	O (II)	
Fe (III)	CO ₃ (II)	
Ca (II)	OH (I)	