

# CÁC NGUYÊN TỐ HÓA HỌC THƯỜNG GẶP

STT	Số hiệu nguyên tử (Z)	Kí hiệu hóa học	Tên gọi	Khối lượng (amu)	Hóa trị
1	1	H	Hydrogen	1	I
2	2	He	Helium	4	
3	3	Li	Lithium	7	I
4	4	Be	Beryllium	9	II
5	5	B	Boron	11	III
6	6	C	Carbon	12	II, IV
7	7	N	Nitrogen	14	I, II, III, IV, V
8	8	O	Oxygen	16	II
9	9	F	Fluorine	19	I
10	10	Ne	Neon	20	
11	11	Na	Sodium	23	I
12	12	Mg	Magnesium	24	II
13	13	Al	Aluminium (Nhôm)	27	III
14	14	Si	Silicon	28	IV
15	15	P	Phosphorus	31	III, V
16	16	S	Sulfur (Lưu huỳnh)	32	II, IV, VI
17	17	Cl	Chlorine	35.5	I
18	18	Ar	Argon	40	
19	19	K	Potassium	39	I
20	20	Ca	Calcium	40	II
21	24	Cr	Chromium	52	II, III...
22	25	Mn	Manganese	55	II, IV, VI...
23	26	Fe	Iron (Sắt)	56	II, III
24	28	Ni	Nickel	59	II
25	29	Cu	Copper (Đồng)	64	I, II
26	30	Zn	Zinc (Kẽm)	65	II
27	35	Br	Bromine	80	I
28	46	Pd	Palladium	106	
29	47	Ag	Silver (Bạc)	108	I
30	48	Cd	Cadmium	112	II
31	50	Sn	Tin (Thiếc)	119	II
32	53	I	Iodine	127	I
33	56	Ba	Barium	137	II
34	78	Pt	Platinum	195	
35	79	Au	Gold (Vàng)	197	I, III
36	80	Hg	Mercury (Thủy ngân)	201	I, II
37	82	Pb	Lead (Chì)	207	II,

# MỘT SỐ ACID THƯỜNG GẶP

STT	CTHH ACID	TÊN GỌI ACID	GỐC ACID	TÊN GỐC ACID	HÓA TRỊ
1	HF	Hydrofluoric acid	F <sup>-</sup>	-fluoride	I
2	HCl	Hydrochloric acid	Cl <sup>-</sup>	-chloride	I
3	HBr	Hydrobromic acid	Br <sup>-</sup>	-bromide	I
4	HI	Hydroiodic acid	I <sup>-</sup>	-iodide	I
5	H <sub>2</sub> S	Hydrosulfuric acid	S <sup>2-</sup>	-sulfide	II
6	HCN	Hydrocyanic acid	CN <sup>-</sup>	-cyanide	I
7	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Sulfuric acid	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	-sulfate	II
8			HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	-hydrogen sulfate	I
9	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Sulfurous acid	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-sulfite	II
10	HNO <sub>3</sub>	Nitric acid	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	-nitrate	I
11	HNO <sub>2</sub>	Nitrous acid	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	-nitrite	I
12	Hmno <sub>4</sub>	Permanganic acid	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	-permanganate	I
13	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Carbonic acid	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-carbonate	II
14			HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	-hydrogen carbonate -bicarbonate	I
15	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Phosphoric acid	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	-phosphate	III
16			HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	-hydrogen phosphate	II
17			H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	-dihydrogen phosphate	I

## CÁCH ĐỌC TÊN

### 1. OXIDE

- Đối với oxide của kim loại

**TÊN KIM LOẠI + (HÓA TRỊ) + OXIDE**

Ví dụ:

Na<sub>2</sub>O: sodium oxide

MgO: magnesium oxide

**Lưu ý:** Hóa trị sẽ được phát âm bằng tiếng Anh, ví dụ (II) sẽ là two, (III) sẽ là three ( đối với kim loại đa hóa trị).

- Đối với oxide của phi kim

**CÁCH 1: Tên phi kim + (Hóa trị) + Oxide**

**CÁCH 2: Số lượng nguyên tử + Tên nguyên tố + Số lượng nguyên tử Oxygen + Oxide**

Ví dụ:

CO<sub>2</sub>: Carbon (IV) oxide/ Carbon dioxide

**Lưu ý:** Số lượng nguyên tử/nhóm nguyên tử được quy ước là mono/ mô-nâu, di /đai/, tri /traí/, tetra /tét-trờ/, penta /pen-tờ/,...

### 2. BASE (HYDROXIDE)

Cách gọi tên:

**TÊN KIM LOẠI + (HÓA TRỊ) + HYDROXIDE**

Ví dụ:

Ba(OH)<sub>2</sub>: barium hydroxide

Fe(OH)<sub>3</sub>: iron (III) hydroxide

Fe(OH)<sub>2</sub>: iron (II) hydroxide

### 3. MUỐI VÀ MỘT SỐ HỢP CHẤT CỘNG HÓA TRỊ KHÁC

Cách gọi tên: **[Tên nguyên tố đứng đầu hoặc Ammonium (NH<sub>4</sub><sup>+</sup>) ] + Tên gốc muối**

Tên gốc muối gồm:

**Gốc không chứa oxygen → đuôi -ide**

VD: chloride (Cl<sup>-</sup>), bromide (Br<sup>-</sup>), sulfide (S<sup>2-</sup>), NaCl → sodium chloride

**Gốc chứa oxygen, hóa trị thấp → đuôi -ite**

VD: sulfite (SO<sub>3</sub><sup>2-</sup>), nitrite (NO<sub>2</sub><sup>-</sup>), phosphite (PO<sub>3</sub><sup>3-</sup>), Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> → sodium sulfite

**Gốc chứa oxygen, hóa trị cao → đuôi -ate**

VD: sulfate (SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>), nitrate (NO<sub>3</sub><sup>-</sup>), phosphate (PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>), Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> → sodium sulfate, (NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> → ammonium phosphate