

Compito C

1	H	IIA																IIIA					IVA	VA	VIA	VIIA	He
2	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne									
3	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar									
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr									
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe									
6	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn									
7	Fr	Ra																									

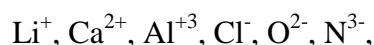
Numeri di ossidazione di alcuni elementi degli esercizi:

Ag+1; **Au**+1,+3; **Ba**+2; **Br**-1; **C**+4; **Cl**-1,+1,+3,+5,+7; **Cr**+6; **Cu**+1,+2; **Fe**+2,+3;
Hg+1,+2; **I**-1,+1,+5,+7; **K**+1; **Li**+1; **Mg**+2; **Na**+1; **N**+3,+5; **O**-1,-2; **P**+3,+5;
Pb+2,+4; **Sn**+2,+4; **Zn**+2

1. Quali sono i numeri di ossidazione dell'Idrogeno, nei composti principali? Scrivi e denomina i composti principali con i metalli e con i non metalli
2. Numeri di ossidazione del IV gruppo, tipo di composti e tipo di legami
3. Scrivi tre ossidi basici, indica il nome, il tipo di legami e la formula di struttura
4. Scrivi le formule dei seguenti composti:

solfuro di calcio bromuro piomboso nitrito aurico ossido di cromo(III) cloruro rameoso

5. scrivi i nomi e le formule di tutti i composti che si possono ottenere dalla combinazione dei seguenti ioni positivi e negativi



6. Scrivi nome e formula di struttura del seguente ossiacido: H_2SO_3

7. Scrivi le formule dei seguenti composti

Ipoclorito di Litio, solfito stannoso,

8. Assegna il nome ai seguenti Sali



9. scrivi le formule dei seguenti Sali

Perclorato di alluminio, iodato di potassio, solfuro di ammonio