

### Compito D

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 del Cloro nei composti principali?
2. Numeri di ossidazione del I gruppo
3. Scrivi tre perossidi indica il nome , il tipo di legami e la formula di struttura

4. Scrivi le formule dei seguenti composti:

cloruro di litio   ossido piomboso   bicarbonato di zinco   Solfuro di nichel (III)   anidride clorica

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

$$\text{K}^+, \text{Cu}^{2+}, \text{Au}^{+3}, \text{I}^-, \text{N}^{3-}, \text{H}^-$$

6. Scrivi nome e formula di struttura del seguente ossiacido:  $\text{HIO}_4$

7. Scrivi le formule dei seguenti composti  
solfato di alluminio, permanganato ferroso,

8. Assegna il nome ai seguenti Sali

CuCrO<sub>4</sub>, KCN,

9. scrivi le formule dei seguenti Sali  
nitrato mercurico, dicromato di potassio, iodato rameoso,