

Compito B

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:

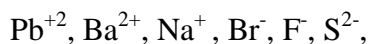
Ag+1; Au+1,+3; Ba+2; Br-1; C+4; Cl-1,+1,+3,+5,+7; Cr+6; Cu+1,+2; Fe+2,+3; Hg+1,+2; I-1,+1,+5,+7; K+1; Li+1; Mg+2; Na+1; N+3,+5; O-1,-2; P+3,+5; Pb+2,+4; Sn+2,+4; Zn+2

1. Quali sono i numeri di ossidazione dell'Ossigeno, nei composti principali? Scrivi e denomina i composti principali con i metalli e con i non metalli
2. Numeri di ossidazione del VII gruppo
3. Scrivi tre anidridi, indica il nome, il tipo di legami e la formula di struttura

4. Scrivi le formule dei seguenti composti:

diossido di carbonio diidruro di bario bifosfato stannoso anidride nitrica anidride perclorica

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: HClO_2

7. Scrivi le formule dei seguenti composti

iodato di potassio, ortofosfato rameoso

8. Assegna il nome ai seguenti Sali: NaHSO_4 , $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$,

9. scrivi le formule dei seguenti Sali

nitrate di argento, permanganato di sodio, fosfato piombico