

Повторення основних питань курсу хімії 7 класу

4. Визначте валентності елементів,

А) H_2S , KF , Li_2O , NaCl Б) ZnBr_2 , BeO , CaO , MgI_2

Нагадування! Елементи головних підгруп I–III груп мають, як правило, сталу валентність, яка дорівнює номеру групи.	Елементи IV–VII груп мають змінну валентність. Виняток: елемент Оксиген – завжди II, елемент Флуор – завжди I	Валентність неметалічного елемента в сполуках з Гідрогеном та металічним елементом становить: 8 мінус номер групи, в якій він розміщений
---	---	--

5. За валентністю елементів складіть формули сполук:

	O	Cl (I)	P (III)
K			
Mg			
Al			

6. Установіть відповідність між формулами і назвами оксидів.

Знайдіть зашифроване слово, заповнивши послідовно пусті клітинки літерами, якими позначено правильні назви відповідних оксидів.

№	Формула оксиду	Хімічна назва					
		Нітроген(III) оксид	Нітроген(V) оксид	Манган(IV) оксид	Нітроген(I) оксид	Манган(II) оксид	Манган(VII) оксид
1	MnO	С	Б	Г	Д	Ф	Ж
2	MnO_2	Ц	Щ	Е	О	А	М
3	N_2O_5	П	Р	У	Ч	З	Х
4	Mn_2O_7	О	И	К	Ч	С	М
5	N_2O	З	Е	К	І	В	Е
6	N_2O_3	Й	Н	Д	Ж	А	О

Відповідь:

--	--	--	--	--	--