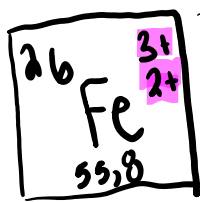


# Les métaux multivalents

Tuesday, October 27, 2020 9:24 AM

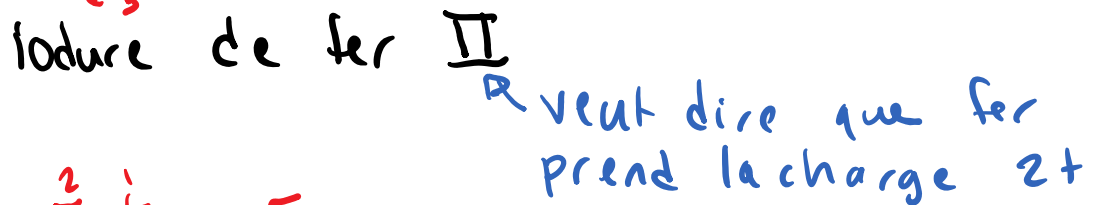
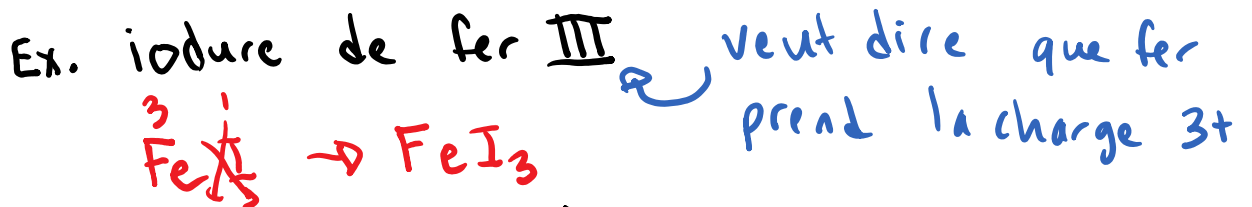


} 2 charges ioniques!

Au centre du tableau périodique, la plupart des éléments ont 2 ou plus charges possibles.

C'est parce que leur niveaux d'énergies sont grands et compliqués, ils peuvent se combiner de plusieurs façons.

Pour ces éléments il faut montrer la charge dans leur nom.



I - 1

II - 2

III - 3

IV - 4

V - 5

VI - 6



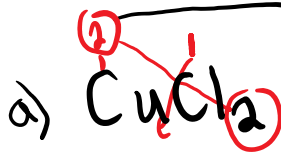


VI-6  
VII-7

Ex oxyde de molybdène (II)



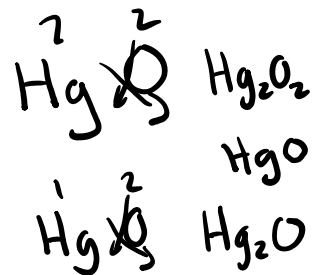
Nommez



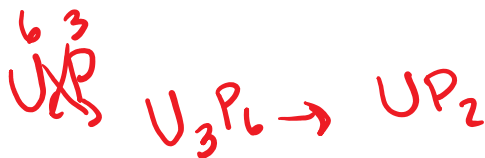
chlorure de cuivre II



oxyde de mercure I



phosphure d'uranium VI



p.89 a-e

p.90 a-e

Trouvez les formules

a) fluorure de titane III



b) nitrure de lithium



c) sulfure de rhénium VII



- d) sélénure d'aluminium  $\text{Al}_2\text{Se}_3$
- e) oxyde de vanadium IV  $\text{V}_2\text{O}_4 \rightarrow \text{VO}_2$

Nommez

- a)  $\text{PtBr}_2$  bromure de platine II
- b)  $\text{AuCl}_3$  chlorure d'or III
- c)  $\text{Ba}_3\text{P}_2$  phosphure de baryum
- d)  $\text{Sb}_2\text{O}_5$  oxyde d'antimoine V