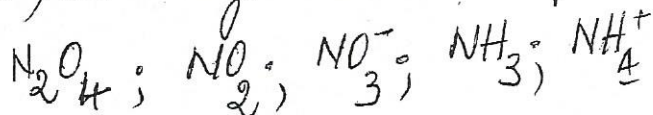


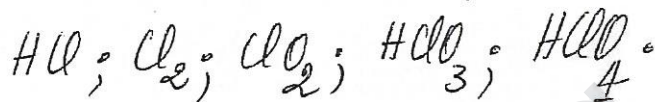
Devoir chimie analytique.EX01:

Déterminer les degrés d'oxydation:

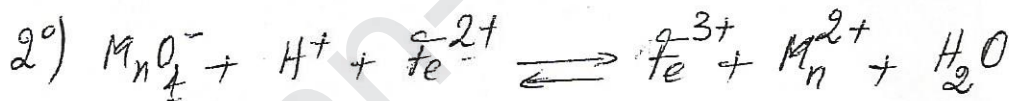
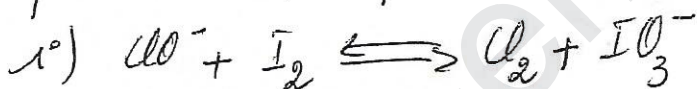
1°) de l'azote dans les espèces chimiques suivantes



2°) du chlore dans les espèces chimiques suivantes:

EX02:

Équilibrer les équations de réactions suivantes:

EX03:

On réalise une pile en associant les couples  $\text{Ag}^+/\text{Ag}$  et  $\text{Ni}^{2+}/\text{Ni}$ .

1°) Faire le schéma annoté de la pile.

2°) Déterminer la polarité de la pile.

3°) Écrire les équations des réactions qui se produisent lorsque la pile débite un courant.

4°) Déterminer la f.e.m de cette pile.

On donne:

$$E^\circ_{(\text{Ag}^+/\text{Ag})} = 0,80\text{V}; \quad E^\circ_{(\text{Ni}^{2+}/\text{Ni})} = 0,23\text{V}$$