



COLÉGIO EVANGÉLICO ALMEIDA BARROS

Data: ___/___/___

Professora: Thamiris Cid

Aluno: _____

Volume 8 – página 12

1. Para todos os elementos apresentados nos compostos a seguir, indique seu número de oxidação.

a) ZnO

b) Na₂S

c) CO₂

d) Fe₂O₃

e) KNO₂

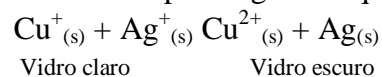
f) NH₄Cl

g) Ca(NO₃)₂

h) PbSO₄

i) SO₄²⁻

3. (UFOP – MG) Lentes do tipo best gray® e transitions® são fabricadas com vidros chamados fotocromicos. Esses vidros contêm íons prata e íons cobre que participam de um equilíbrio de oxirredução representado simplifiadamente pela seguinte equação:



Sob efeito de sol forte, a alta energia da luz ultravioleta provoca a formação de átomos de prata, e a lente escurece. Quando a intensidade da luz é reduzida, a reação se inverte, e a lente fica mais clara. Assim, quando a lente escurece, podemos dizer que:

- o íon Ag⁺ atua como doador de elétrons.
- o íon Cu⁺ atua como agente redutor.
- o íon Ag⁺ é oxidado.
- o íon Cu⁺ é reduzido.