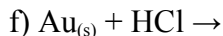
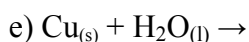
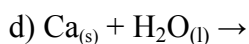
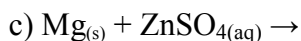
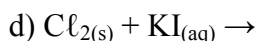
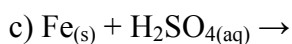
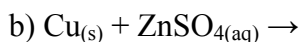
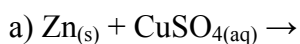


## 2ª Lista de Exercícios – Química Geral Experimental

### Reatividade dos metais

1 - Complete as equações (se ocorrerem), mencionando o nome dos produtos formados.



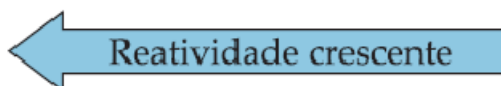
2 – Considerando-se que os metais alcalinos reagem espontaneamente com água à temperatura ambiente responda as seguintes:

a) Equacione a reação do potássio metálico com água em excesso (25°C) e gotas de fenolftaleína.

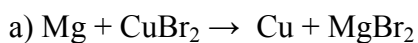
b) Qual o gás liberado nesta reação e a coloração adquirida pela solução final?

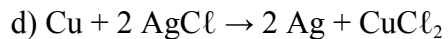
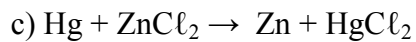
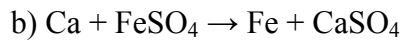
3 - A fila de reatividade dos metais mais comuns é a seguinte:

K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Fe, Cu, Hg, Ag, Au



Consultando essa fila, assinale a alternativa cuja reação química não ocorre.





4 - Uma fita de magnésio é mergulhada em solução de ácido clorídrico; observa-se a dissolução do metal e o desprendimento de um gás. Qual é o gás desprendido e o sal formado?

5 - Mergulhando-se um fio limpo de cobre metálico, dobrado no formato de um pinheiro, numa solução incolor de  $\text{AgNO}_3$ .

Após algum tempo, observa-se a deposição de agulhas esbranquiçadas sobre o fio de cobre, formando um belo conjunto, semelhante a uma árvore de Natal. Simultaneamente, observa-se que a solução, inicialmente incolor, adquire coloração azulada.

a) Discuta o que ocorreu no sistema.

b) Identifique a substância que forma as agulhas brancas sobre o fio de cobre e a substância responsável pela coloração azulada conferida à solução.