- 1. La coloration bleue correspond à la formation d'ions cuivre Cu²⁺ (aq), le métal gris est de l'argent Ag (s). C'est la réaction 1 qui se produit.
- **2. a.** Le générateur permet de forcer la réaction chimique dans le sens inverse de la transformation spontanée. La réaction correspond donc à l'équilibre **2** :

$$Cu^{2+}(aq) + 2 Ag (s) \implies Cu (s) + 2 Ag^{+}(aq)$$

b. La solution va se décolorer et on aura une formation d'un dépôt métallique orangé de cuivre sur la cathode (électrode reliée à la borne – du générateur).