

### Modèle de réponse de l'examen

1	62.93%
2	32.7%
3	(1) , (2)
4	(1) , (4)
5	Acide – transforme la couleur du méthyle orange en rouge
6	L'anion du sel(A) Phosphate – l'anion du sel (B) Iodure
7	(2-butyne) la couleur disparaît- (pentane) La couleur ne change pas- (2-Hexène) La couleur ne change pas
8	Pentane
9	Butane
10	Hydratation catalytique-Oxydation –neutralisation avec NaOH –distillation sèche
11	(Z) Alcène – (Y) Alcane – (X) Alcyne
12	6-bromo-3-méthyle-3-héptène
13	1- FeCl <sub>3</sub> , 2 – Fe(OH) <sub>3</sub> , 3-Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
14	La masse de FeCO <sub>3</sub> diminue et celle de Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub> augmente
15	Le moment magnétique du composé (X) est égal à celui de (Y) et les deux sont colorés
16	(A) Oxalate de fer II – (B) sulfate de ferII
17	(X) > (Z) > (Y) > (L)
18	(1) Substitutionnelle- (2) interstitiel – (3) intermétallique
19	(B) par rapport à (A)
20	H <sub>2</sub> (L) – Cl <sub>2</sub> (Z) – Na (Y) - Cl <sub>2</sub> (X)
21	$2\text{Cr}_{(s)}^{\circ} / 2\text{Cr}_{(aq)}^{3+} // 3\text{Pt}_{(aq)}^{2+} / 3\text{Pt}_{(s)}^{\circ}$
22	La masse de l'anode diminue – la réaction de la cathode (2Au <sup>3+</sup> + 6e <sup>-</sup> → 2 Au <sup>0</sup> )
23	4.17L
24	(A) Anode (D) cathode
25	La vitesse de la réaction directe augmente et la concentration de l'ion de chlorure diminue
26	La concentration des réactifs et des produits est toujours constante

27	Le tube (A) augmente – le tube (B) n'est pas affecté
28	$5.01 \times 10^{-11}$
29	$7.96 \times 10^{-3}$
30	La valeur de $[\text{H}_3\text{O}^+]$ dans la solution d'acétate de potassium diminue