



Stage 3 - Set 4 Answers: Application of Le Chatelier's Principle

1. a)
$$K = \frac{[\text{NH}_3]^2}{[\text{N}_2][\text{H}_2]^3}$$
 - b) i) decrease
 - ii) increase
 - iii) increase
 - iv) no change

2. a)
$$K = \frac{[\text{OCl}^-]^2[\text{H}^+]^4}{[\text{Cl}_2]}$$
 - b) i) increase
 - ii) increase
 - iii) increase
 - iv) decrease

3. a) i) decrease
- ii) decrease
- iii) increase
- b) i) decrease
- ii) increase
- iii) increase

4. a) i) increase
- ii) increase
- iii) decrease
- b) i) increase
- ii) increase
- iii) increase

5. a) i) increase
- ii) decrease
- iii) decrease
- b) i) no change
- ii) no change
- iii) increase