

淮北市高一化学下册课时练习刷题训练

1. 选择题

下列变化中，一定不存在化学能与热能相互转化的是()

- A. 铝热反应 B. 金属钝化 C. 燃放爆竹 D. 干冰气化

2. 选择题

下列变化过程需要吸收能量的是()

- A. 氢气球发生爆炸
B. 向污染的河水中投放生石灰



3. 选择题

下列反应属于放热反应的是()

- A. 铁与盐酸反应
B. C与CO₂共热
C. 碳酸钙的分解
D. Ba(OH)₂·8H₂O晶体与NH₄Cl晶体反应

4. 选择题

在一化学反应中，其产物的总能量为60kJ，如果该反应是放热反应，那么反应物的总能量可能是()

- A. 80kJ B. 50kJ C. 30kJ D. 20kJ

5. 选择题

已知：①能量越低的物质就越稳定；②白磷转化成红磷是放热反应。据此判断下列说法中正确的是()

- A. 在相同的条件下，红磷比白磷稳定
B. 在相同的条件下，白磷比红磷稳定
C. 红磷和白磷的结构相同
D. 红磷容易发生自燃而白磷则不会自燃

6. 选择题

下列选项中说明乙醇作为燃料的优点是()

- ①燃烧时发生氧化反应 ②燃烧时放出大量的热量 ③充分燃烧的产物不污染环境 ④乙醇是一种可再生能源

- A. ①②③ B. ①②④
C. ①③④ D. ②③④

7. 填空题

在一个小烧杯里加入 20 g Ba(OH)₂·8H₂O晶体，将小烧杯放在事先已滴有3~4滴水的玻璃片上。然后加入10 g NH₄Cl晶体，并用玻璃棒迅速搅拌。

(1)实验中观察到的现象有_____、_____。